This Page Is Inserted by IFW Operations and is not a part of the Official Record

BEST AVAILABLE IMAGES

Defective images within this document are accurate representations of the original documents submitted by the applicant.

Defects in the images may include (but are not limited to):

- BLACK BORDERS
- TEXT CUT OFF AT TOP, BOTTOM OR SIDES
- FADED TEXT
- ILLEGIBLE TEXT
- SKEWED/SLANTED IMAGES
- COLORED PHOTOS
- BLACK OR VERY BLACK AND WHITE DARK PHOTOS
- GRAY SCALE DOCUMENTS

IMAGES ARE BEST AVAILABLE COPY.

As rescanning documents will not correct images, please do not report the images to the Image Problem Mailbox.

日本国特許庁 JAPAN PATENT OFFICE



別紙添付の書類に記載されている事項は下記の出願書類に記載されている事項と同一であることを証明する。

This is to certify that the annexed is a true copy of the following application as filed with this Office

出願年月日

Date of Application:

2000年12月 7日

出願番号

Application Number:

特願2000-373316

出 顏 人
Applicant(s):

信越化学工業株式会社

2001年 8月24日

特許庁長官 Commissioner, Japan Patent Office





【書類名】

特許願

【整理番号】

12600

【提出日】

平成12年12月 7日

【あて先】

特許庁長官 及川 耕造 殿

【国際特許分類】

G03F 07/00

【発明者】

【住所又は居所】

新潟県中頸城郡頸城村大字西福島28-1 信越化学工

業株式会社 合成技術研究所内

【氏名】

畠山 潤

【発明者】

【住所又は居所】 新潟県中頸城郡頸城村大字西福島28-1 信越化学工

業株式会社 合成技術研究所内

【氏名】

小林 知洋

【発明者】

【住所又は居所】

新潟県中頸城郡頸城村大字西福島28-1 信越化学工

業株式会社 合成技術研究所内

【氏名】

渡辺 武

【特許出願人】

【識別番号】

000002060

【氏名又は名称】

信越化学工業株式会社

【代理人】

【識別番号】

100079304

【弁理士】

【氏名又は名称】

小島 隆司

【選任した代理人】

【識別番号】

100103595

【弁理士】

【氏名又は名称】 西川 裕子

特2000-373316

【選任した代理人】

【識別番号】

100107733

【弁理士】

【氏名又は名称】 流 良広

【手数料の表示】

【予納台帳番号】

003207

【納付金額】

21,000円

1

【提出物件の目録】

【物件名】

明細書

【物件名】

要約書 1

【プルーフの要否】

要

【書類名】 明細書

【発明の名称】 レジスト材料及びパターン形成方法

【特許請求の範囲】

【請求項1】 シアノ基を含む塩基性化合物を添加してなるレジスト材料。

【請求項2】 シアノ基を含む塩基性化合物として、下記一般式(1)、(2)、(3)及び(4)で示される塩基性化合物の1種又は2種以上を含有することを特徴とする請求項1記載のレジスト材料。

【化1】

$$\left(R^{2}\right)_{h} N - \left(R^{1} - CN\right)_{a}$$
 (1)

$$\left(R^{2}\right)_{b}N - \left(R^{1}\right)_{a}O - R^{4} - CN\right)_{a}$$
(3)

(式中、 \mathbf{R}^1 は同一又は異種の炭素数 $1\sim 4$ の直鎖状もしくは分岐状のアルキレン基、 \mathbf{R}^2 は同一又は異種の水素原子、又は炭素数 $1\sim 2$ 0 の直鎖状、分岐状もしくは環状のアルキル基であって、ヒドロキシ基、エーテル基、カルボニル基、エステル基、ラクトン環、カーボネート又はシアノ基を含んでいてもよく、 \mathbf{R}^3 は炭素数 $2\sim 2$ 0 の直鎖状もしくは分岐状のアルキレン基であり、ヒドロキシ基、エーテル基、カルボニル基、エステル基、チオエステル基又はカーボネートを

含んでいてもよく、 R^4 は同一又は異種の炭素数 $1\sim4$ の直鎖状もしくは分岐状のアルキレン基である。 a は $1\sim3$ の整数であり、 a + b = 3 である。)

【請求項3】 R^2 が下記一般式(5)、(6)又は(7)で表される基である請求項2記載のレジスト材料。

【化2】

$$- \left[-R^5 - O - R^6 \right]$$
 (5)

$$\begin{bmatrix}
 & O & O & O \\
 & R^7 & O & R^8
\end{bmatrix}$$
(6)

$$\begin{array}{c|c}
 & O \\
 & R^{10} & O \\
 & O \\
 & R^{11}
\end{array}$$
(7)

(式中、 R^5 、 R^7 、 R^{10} は炭素数 $1\sim 4$ の直鎖状もしくは分岐状のアルキレン基であり、 R^6 、 R^9 は水素原子、又は炭素数 $1\sim 2$ 0 の直鎖状、分岐状もしくは環状のアルキル基であり、ヒドロキシ基、エーテル基、エステル基又はラクトン環又はシアノ基を含んでいてもよい。 R^8 は単結合、又は炭素数 $1\sim 4$ の直鎖状もしくは分岐状のアルキレン基であり、 R^{11} は炭素数 $1\sim 2$ 0 の直鎖状、分岐状もしくは環状のアルキル基であり、ヒドロキシ基、エーテル基、エステル基又はラクトン環を含んでいてもよい。)

【請求項4】· (A)請求項1、2又は3記載の塩基性化合物

(B) 有機溶剤

(C)酸不安定基で保護された酸性官能基を有するアルカリ不溶性又は難溶性の 樹脂であって、該酸不安定基が脱離したときにアルカリ可溶性となるベース樹脂

(D) 酸発生剤

を含有することを特徴とするポジ型レジスト材料。

【請求項5】 更に、(E)溶解阻止剤を含有することを特徴とする請求項4記載のポジ型レジスト材料。

【請求項6】 (A)請求項1、2又は3記載の塩基性化合物

- (B) 有機溶剤
- (C) アルカリ可溶性樹脂であって、架橋剤による架橋によってアルカリ難溶性 となるベース樹脂
- (D) 酸発生剤
- (F) 酸によって架橋する架橋剤

を含有することを特徴とするネガ型レジスト材料。

【請求項7】 (1)請求項1乃至6のいずれか1項に記載のレジスト材料を基板上に塗布する工程

- (2)次いで加熱処理後、フォトマスクを介して波長300nm以下の高エネルギー線もしくは電子線で露光する工程
- (3)必要に応じて加熱処理した後、現像液を用いて現像する工程 を含むことを特徴とするパターン形成方法。

【発明の詳細な説明】

[0001]

【発明の属する技術分野】

本発明は、微細加工技術に適した新規なレジスト材料及びこれを用いたパターン形成方法に関する。

[0002]

【従来の技術及び発明が解決しようとする課題】

LSIの高集積化と高速度化に伴い、パターンルールの微細化が求められている中、次世代の微細加工技術として遠紫外線リソグラフィーが有望視されている。遠紫外線リソグラフィーは、O.2 μ m以下の加工も可能であり、光吸収の低いレジスト材料を用いた場合、基板に対して垂直に近い側壁を有したパターン形成が可能となる。また、近年、遠紫外線の光源として高輝度なK r F エキシマレーザーを利用する技術が注目されており、これが量産技術として用いられているためには、光吸収が低く、高感度なレジスト材料が要望されている。

[0003]

このような観点から、近年開発された酸を触媒とした化学増幅ポジ型レジスト

材料(特公平2-27660号、特開昭63-27829号公報等に記載)は、 感度、解像度、ドライエッチング耐性が高く、優れた特徴を有するもので、遠紫 外線リソグラフィーに特に有望なレジスト材料である。

[0004]

しかしながら、化学増幅型レジスト材料の欠点として、露光からPEB(Po Exposure Bake)までの放置時間が長くなると、パターン形 成した際にラインパターンがTートップ形状になる、即ちパターン上部が太くな るという問題 [PED (Post Exposure Delay)と呼ぶ]、 又は塩基性の基板、特に窒化珪素、窒化チタン基板上での基板付近のパターンが 太くなるいわゆる裾引き現象が生じるという問題がある。T-トップ現象は、レ ジスト膜表面の溶解性が低下するためと考えられ、基板面での裾引きは、基板付 近で溶解性が低下するためと考えられる。また、露光からPEBまでの間に酸不 安定基の脱離の暗反応が進行して、ラインの残し寸法が小さくなるという問題も 生じている。これらのことは、化学増幅レジスト材料の実用に供する場合の大き な欠点となっている。この欠点のため、従来の化学増幅ポジ型レジスト材料は、 リソグラフィー工程での寸法制御を難しくし、ドライエッチングを用いた基板加 工に際しても寸法制御を損ねるという問題がある [参考:W. Hinsberg , et. al., J. Photopolym. Sci. Technol., 6 (4), 535-546 (1993)., T. Kumada, et. al., J. Photopolym. Sci. Technol., 6 (4), 571-574 (1993).].

[0005]

化学増幅ポジ型レジスト材料において、PEDあるいは基板面の裾引きの問題の原因は、空気中あるいは基板表面の塩基性化合物が大きく関与していると考えられている。露光により発生したレジスト膜表面の酸は空気中の塩基性化合物と反応、失活し、PEBまでの放置時間が長くなればそれだけ失活する酸の量が増加するため、酸不安定基の分解が起こり難くなる。そのため、表面に難溶化層が形成され、パターンがTートップ形状となるものである。

[0006]

ここで、塩基性化合物を添加することにより、空気中の塩基性化合物の影響を 抑えることができるため、PEDにも効果があることはよく知られている(特開 平5-158239号、同5-232706号、同5-249683号、同5-249662号、同5-257282、同5-289322、同5-28934 0、同6-194834、同6-242605、同6-242606、同6-2 63716、同6-263717、同6-266100、同6-266111、 同7-92678、同7-92680、同7-92681、同7-120929 、同7-128859、同7-134419号公報等記載)。塩基性化合物とし ては、窒素含有化合物がよく知られており、沸点150℃以上のアミン化合物も しくはアミド化合物が挙げられる。具体的には、ピリジン、ポリビニルピリジン 、アニリン、N-メチルアニリン、N,N-ジメチルアニリン、o-トルイジン 、m-トルイジン、p-トルイジン、2,4-ルチジン、キノリン、イソキノリ ン、ホルムアミド、Nーメチルホルムアミド、N, Nージメチルホルムアミド、 アセトアミド、N-メチルアセトアミド、N, N-ジメチルアセトアミド、2-ピロリドン、Νーメチルピロリドン、イミダゾール、αーピコリン、βーピコリ ン、ァーピコリン、oーアミノ安息香酸、mーアミノ安息香酸、pーアミノ安息 香酸、1,2-フェニレンジアミン、1,3-フェニレンジアミン、1,4-フ ェニレンジアミン、2-キノリンカルボン酸、2-アミノ-4-ニトロフェノー ル、2-(p-クロロフェニル)-4,6-トリクロロメチル-s-トリアジン などのトリアジン化合物が挙げられる。これらの中では、特にピロリドン、N-メチルピロリドン、o-アミノ安息香酸、m-アミノ安息香酸、p-アミノ安息 香酸、1,2-フェニレンジアミンが挙げられる。

[0007]

しかし、これらの窒素含有化合物は弱塩基で、Tートップの問題を緩和できるが、高反応性の酸不安定基を用いた場合の反応の制御、即ち酸拡散の制御ができない。弱塩基の添加は、特にPEDにおける暗反応が未露光部分まで進行し、PEDにおけるライン寸法の縮小(スリミング)、ライン表面の膜減りを引き起こす。前記問題を解決するには、強塩基を添加するのがよい。しかし、塩基性度が高いほどよいわけではなく、超強塩基といわれる下記DBU、DBN、プロトン

スポンジあるいはテトラメチルアンモニウムハイドロオキサイドなど4級アミン の添加においても十分な効果を得ることができない。

[0008]

【化3】

プロトンスポンジ

DBN:1, 5-ジアザビシクロ[4.3.0]-5-ノネン

DBU:1, 8-Dジアザビシクロ[5.4.0]-7-ウンデセン

高解像を達成するための高コントラスト化のためには、発生した酸の補足効果が優れる塩基を添加することが効果的である。水中における酸と塩基の解離定数はpKaで説明できるが、レジスト膜中における酸の補足能と塩基のpKaとは直接関係がない。これらは畠山らによってJ. of Photopolymer Sci. and Technology Vol. 13, Number 4, p519-524 (2000) において述べられている。

[0010]

本発明は、上記事情に鑑みなされたもので、レジストの膜減り防止効果が高く 、優れた解像性とフォーカスマージン拡大効果を与えるレジスト材料及びパター ン形成方法を提供することを目的とする。

[0011]

【課題を解決するための手段及び発明の実施の形態】

本発明者は、上記目的を達成するため鋭意検討を行った結果、シアノ基を含む 塩基性化合物、特に下記一般式(1)、(2)、(3)又は(4)で示される塩 基性化合物がレジストの膜減り防止に対する効果が高く、解像性とフォーカスマ ージン拡大効果が高いことを見出し、本発明をなすに至った。

請求項1:

シアノ基を含む塩基性化合物を添加してなるレジスト材料。

請求項2:

シアノ基を含む塩基性化合物として、下記一般式(1)、(2)、(3)及び(4)で示される塩基性化合物の1種又は2種以上を含有することを特徴とする請求項1記載のレジスト材料。

【化4】

$$\left(R^{2}\right)_{b}N-\left(R^{1}-CN\right)_{a}$$
(1)

$$\left(R^{2}\right)_{b}N - \left(R^{1}\right)_{b}O - R^{4} - CN\right)_{a}$$
(3)

$$R^3$$
 $N - R^1 - O - R^4 - CN$ (4)

(式中、 R^1 は同一又は異種の炭素数 $1\sim 4$ の直鎖状もしくは分岐状のアルキレン基、 R^2 は同一又は異種の水素原子、又は炭素数 $1\sim 2$ のの直鎖状、分岐状もしくは環状のアルキル基であって、ヒドロキシ基、エーテル基、カルボニル基、エステル基、ラクトン環、カーボネート又はシアノ基を含んでいてもよく、 R^3 は炭素数 $2\sim 2$ のの直鎖状もしくは分岐状のアルキレン基であり、ヒドロキシ基、エーテル基、カルボニル基、エステル基、チオエステル基又はカーボネートを含んでいてもよく、 R^4 は同一又は異種の炭素数 $1\sim 4$ の直鎖状もしくは分岐状のアルキレン基である。 a は $1\sim 3$ の整数であり、 a + b = 3 である。)請求項 3:

 R^2 が下記一般式(5)、(6)又は(7)で表される基である請求項2記載のレジスト材料。

【化5】

$$- \left[-R^5 - O - R^6 \right]$$
 (5)

$$\begin{bmatrix} & O & O & \\ & R^7 & O & R^8 \end{bmatrix}$$
 (6)

$$\begin{array}{c|c}
 & O \\
 & R^{10} & O \\
 & O \\
 & R^{11}
\end{array}$$
(7)

(式中、 R^5 、 R^7 、 R^{10} は炭素数 $1\sim 4$ の直鎖状もしくは分岐状のアルキレン基であり、 R^6 、 R^9 は水素原子、又は炭素数 $1\sim 2$ 0 の直鎖状、分岐状もしくは環状のアルキル基であり、ヒドロキシ基、エーテル基、エステル基又はラクトン環又はシアノ基を含んでいてもよい。 R^8 は単結合、又は炭素数 $1\sim 4$ の直鎖状もしくは分岐状のアルキレン基であり、 R^{11} は炭素数 $1\sim 2$ 0 の直鎖状、分岐状もしくは環状のアルキル基であり、ヒドロキシ基、エーテル基、エステル基又はラクトン環を含んでいてもよい。)

請求項4:

- (A) 請求項1、2又は3記載の塩基性化合物
- (B) 有機溶剤
- (C)酸不安定基で保護された酸性官能基を有するアルカリ不溶性又は難溶性の 樹脂であって、該酸不安定基が脱離したときにアルカリ可溶性となるベース樹脂
- (D) 酸発生剤

を含有することを特徴とするポジ型レジスト材料。

請求項5:

更に、(E)溶解阻止剤を含有することを特徴とする請求項4記載のポジ型レジスト材料。

請求項6:

- (A)請求項1、2又は3記載の塩基性化合物
- (B) 有機溶剤
- (C) アルカリ可溶性樹脂であって、架橋剤による架橋によってアルカリ難溶性 となるベース樹脂
- (D) 酸発生剤
- (F)酸によって架橋する架橋剤

を含有することを特徴とするネガ型レジスト材料。

請求項7:

- (1)請求項1乃至6のいずれか1項に記載のレジスト材料を基板上に塗布する 工程
- (2)次いで加熱処理後、フォトマスクを介して波長300nm以下の高エネルギー線もしくは電子線で露光する工程
- (3)必要に応じて加熱処理した後、現像液を用いて現像する工程 を含むことを特徴とするパターン形成方法。

[0012]

以下、本発明につき更に詳しく説明する。

本発明のレジスト材料は、シアノ基を含む塩基性化合物を含有してなるものである。この場合、シアノ基を含む塩基性化合物としては、下記一般式(1)、(2)、(3)又は(4)で示されるものが好ましい。

[0013]

【化6】

$$\left(R^{2}\right)_{b}N - \left(R^{1} - CN\right)_{a} \tag{1}$$

$$R^3 \qquad N - R^1 - CN \qquad (2)$$

$$\left(R^{2}\right)_{b}N - \left(R^{1}\right)_{b}O - R^{4} - CN\right)_{a}$$
(3)

$$R^3$$
 $N - R^1 - O - R^4 - CN$ (4)

(式中、 R^1 は同一又は異種の炭素数 $1\sim 4$ の直鎖状もしくは分岐状のアルキレン基、 R^2 は同一又は異種の水素原子、又は炭素数 $1\sim 2$ 0 の直鎖状、分岐状もしくは環状のアルキル基であって、ヒドロキシ基、エーテル基、カルボニル基、エステル基、ラクトン環、カーボネート又はシアノ基を含んでいてもよく、 R^3 は炭素数 $2\sim 2$ 0 の直鎖状もしくは分岐状のアルキレン基であり、ヒドロキシ基、エーテル基、カルボニル基、エステル基、チオエステル基又はカーボネートを含んでいてもよく、 R^4 は同一又は異種の炭素数 $1\sim 4$ の直鎖状もしくは分岐状のアルキレン基である。 a は $1\sim 3$ の整数であり、 a + b = 3 である。)

[0014]

ここで、 R^1 、 R^4 の炭素数 $1\sim 4$ の直鎖状もしくは分岐状のアルキレン基としては、メチレン基、エチレン基、プロピレン基、ブチレン基等が挙げられる。また、 R^2 は水素原子、又は炭素数 $1\sim 2$ 0、特に $1\sim 1$ 0 の直鎖状、分岐状もし

くは環状のアルキル基であり、水素原子、メチル基、エチル基、プロピル基、イソプロキル基、nーブチル基、イソブチル基、tertーブチル基、ペンチル基、シクロペンチル基、ヘキシル基、シクロヘキシル基、オクチル基、デシル基、ドデシル基等を例示することができ、これらアルキル基は、ヒドロキシ基、エーテル基、カルボニル基、エステル基、ラクトン環、カーボネート、又はシアノ基を含んでいてもよい。

[0015]

また、上記式(1)、(3)において、 R^2 は下記一般式(5)、(6)又は(7)で示される基とすることもできる。

[0016]

【化7】

$$- \left[-R^5 - O - R^6 \right]$$
 (5)

$$\begin{array}{c|c}
 & O \\
 & R^7 \\
 & R^9
\end{array}$$
(6)

$$\begin{array}{c|c}
 & O \\
 & R^{10} & O \\
 & O \\
 & R^{11}
\end{array}$$
(7)

(式中、 R^5 、 R^7 、 R^{10} は炭素数 $1\sim 4$ の直鎖状もしくは分岐状のアルキレン基であり、 R^6 、 R^9 は水素原子、又は炭素数 $1\sim 2$ の、特に $1\sim 1$ のの直鎖状、分岐状もしくは環状のアルキル基であり、ヒドロキシ基、エーテル基、エステル基又はラクトン環又はシアノ基を含んでいてもよい。 R^8 は単結合、又は炭素数 $1\sim 4$ の直鎖状もしくは分岐状のアルキレン基であり、 R^{11} は炭素数 $1\sim 2$ の、特に $1\sim 1$ 6 の直鎖状、分岐状もしくは環状のアルキル基であり、ヒドロキシ基、エーテル基、エステル基又はラクトン環を含んでいてもよい。)

[0017]

この場合、上記式(5)、(6)、(7)の具体例としては、下記式(5)-

 $1\sim (5)-4$ 、 $(6)-1\sim (6)-10$ 、 $(7)-1\sim (7)-17$ を例示することができる。

[0018]

【化8】

(5)-1

(5)-2

(5)-3

(5)-4

【化9】

(6)-5

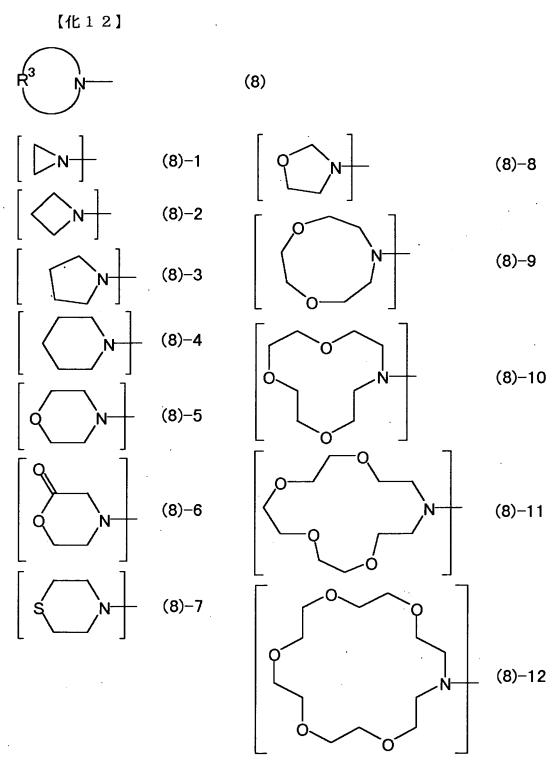
[0020]

(6)-10

【化10】

[0022]

また、上記式(2)、(4)において、下記式(8)の基として、具体的には下記式(8) $-1\sim$ (8)-12で示される基を例示することができる。 【0023】



[0024]

一般式 (1) で示される塩基性化合物として具体的には、 (3-ジェチルアミノ) プロピオノニトリル、N, N-ビス (2-ヒドロキシェチル)-3-アミノプロピオノニトリル、N, N-ビス <math>(2-アセトキシェチル)-3-アミノプロ

ピオノニトリル、N, N-ビス(2-ホルミルオキシエチル)-3-アミノプロ ピオノニトリル、N, Nービス(2ーメトキシエチル)-3-アミノプロピオノ ニトリル、N, N – ビス [2- (メトキシメトキシ) エチル] -3-アミノプロ ピオノニトリル、N-(2-シアノエチル)-N-(2-メトキシエチル)-3 アミノプロピオン酸メチル、Nー(2-シアノエチル)-Nー(2-ヒドロキ シエチル)-3-アミノプロピオン酸メチル、N-(2-アセトキシエチル)-N- (2-シアノエチル) - 3 - アミノプロピオン酸メチル、N- (2-シアノ エチル) - N - エチル - 3 - アミノプロピオノニトリル、N - (2 - シアノエチ ル) - N - (2 - ヒドロキシエチル) - 3 - アミノプロピオノニトリル、N - (2-アセトキシエチル)-N-(2-シアノエチル)-3-アミノプロピオノニ トリル、N-(2-シアノエチル)-N-(2-ホルミルオキシエチル)-3-アミノプロピオノニトリル、N-(2-シアノエチル)-N-(2-メトキシエ チル)-3-アミノプロピオノニトリル、N-(2-シアノエチル)-N-[2- (メトキシメトキシ) エチル] - 3 - アミノプロピオノニトリル、N - (2 -シアノエチル) - N - (3 - ヒドロキシ- 1 - プロピル) - 3 - アミノプロピオ ノニトリル、N-(3-アセトキシ-1-プロピル)-N-(2-シアノエチル) - 3 - アミノプロピオノニトリル、N - (2 - シアノエチル) - N - (3 - ホ ルミルオキシ-1-プロピル)-3-アミノプロピオノニトリル、N-(2-シ アノエチル) - N - テトラヒドロフルフリル-3-アミノプロピオノニトリル、 N, N-ビス(2-シアノエチル)-3-アミノプロピオノニトリル、ジエチル アミノアセトニトリル、N, Nービス (2-ヒドロキシエチル) アミノアセトニ トリル、N, N-ビス(2-アセトキシエチル)アミノアセトニトリル、N, N ービス(2-ホルミルオキシエチル)アミノアセトニトリル、N, Nービス(2 ーメトキシエチル) アミノアセトニトリル、N, N-ビス [2-(メトキシメト キシ) エチル] アミノアセトニトリル、N-シアノメチル-N-(2-メトキシ エチル) - 3 - アミノプロピオン酸メチル、N - シアノメチル-N - (2-ヒド ロキシエチル)-3-アミノプロピオン酸メチル、N-(2-アセトキシエチル) -N-シアノメチル-3-アミノプロピオン酸メチル、N-シアノメチル-N (2-ホルミルオキシエチル)アミノプロピオン酸メチル、N-シアノメチル -N-(2-EFロキシエチル) アミノアセトニトリル、N-(2-Pセトキシエチル) -N-(シアノメチル) アミノアセトニトリル、N-シアノメチル-N-(2-ホルミルオキシエチル) アミノアセトニトリル、N-シアノメチル-N-(2-メトキシエチル) アミノアセトニトリル、N-シアノメチル-N-[2-(3-1)] アミノアセトニトリル、N-(3-1) アミノアセトニトリル、N-(3-1) アミノアセトニトリル、N-(3-1) セトキシー1-1 ロピル) アミノアセトニトリル、N-(3-1) セトキシー1-1 ロピル) -N-(3-1) アミノアセトニトリル、N-(3-1) アミノアセトニトリル、N-(3-1) アミノアセトニトリル、N-(3-1) アミノアセトニトリル、N-(3-1) アミノアセトニトリルを例示できる。

[0025]

一般式(2)で示される塩基性化合物として具体的には、1-ピロリジンプロピオノニトリル、1-ピペリジンプロピオノニトリル、4-モルホリンプロピオノニトリル、1-アゼチジンプロピオノニトリル、1-アゼチジンプロピオノニトリル、1-ピロリジンアセトニトリル、1-ピペリジンアセトニトリル、4-モルホリンアセトニトリルを例示できる。

[0026]

一般式(3)で示される塩基性化合物として具体的には、3-32x+2ルアミノプロピオン酸シアノメチル、N, N-ビス(2-ヒドロキシエチル)-3-アミノプロピオン酸シアノメチル、N, N-ビス(2-アセトキシエチル)-3-アミノプロピオン酸シアノメチル、N, N-ビス(2- ホルミルオキシエチル)-3-アミノプロピオン酸シアノメチル、N, N-ビス(2- ホルミルオキシエチル)-3-アミノプロピオン酸シアノメチル、N, N-ビス(2- メトキシメトキシ)エチル]-3-アミノプロピオン酸シアノメチル、3-3 ボールアミノプロピオン酸シアノメチル、3-3 ボールアミノプロピオン酸(2-3 アミノプロピオン酸(2-4 ドロキシエチル)-3-7 ミノプロピオン酸(2-5 アノエチル)、2-7 アミノプロピオン酸(2-7 アミノプロピオン酸(2-8 アノエチル)、2-8 アミノプロピオン酸(2-9 アノエチル)、2-9 アミノプロピオン酸(2-9 アノエチル)、2-9 アノエチル)、2-9 アミノプロピオン酸(2-9 アミノプロピオンア

-シアノエチル)、N, N-ビス(2-シアノエチル)-3-アミノプロピオン酸 酸シアノメチル、N, N-ビス(2-シアノエチル)-3-アミノプロピオン酸(2-シアノエチル)、N, N-ビス(シアノメチル)-3-アミノプロピオン酸シアノメチル、N, N-ビス(シアノメチル)-3-アミノプロピオン酸(2-シアノエチル)を例示できる。

[0027]

一般式(4)で示される塩基性化合物として具体的には、1-ピロリジンプロピオン酸シアノメチル、1-ピペリジンプロピオン酸シアノメチル、4-モルホリンプロピオン酸シアノメチル、1-ピロリジンプロピオン酸(2-シアノエチル)、1-ピペリジンプロピオン酸(2-シアノエチル)、4-モルホリンプロピオン酸(2-シアノエチル)を例示できる。

[0028]

本発明の塩基性化合物において、一般式(1)で示される塩基性化合物におけるニトリル基の導入の仕方としては、アンモニア、一級あるいは二級のアミン化合物に(メタ)アクリロニトリルを付加反応させることによって得られる。一般式(2)で示される塩基性化合物におけるニトリル基の導入の仕方としては、環状のアルキル基の中に窒素原子を含む二級のアミン化合物に(メタ)アクリロニトリルを付加反応させることによって得られる。一般式(3)で示される塩基性化合物においては、アンモニア、一級あるいは二級のアミン化合物にニトリル基を持つ(メタ)アクリルエステル、例えばシアノエチルアクリル酸エステルを付加反応させて得ることができ、一般式(4)で示される塩基性化合物においては、環状のアルキル基の中に窒素原子を含む二級のアミン化合物にシアノエチルアクリル酸エステルを付加反応させて得ることができる。

[0029]

本発明の塩基性化合物の合成法としては、アミン類の α, β - 不飽和ニトリル 化合物又はニトリル含有アクリル酸エステル化合物へのマイケル付加反応、アミ ン類のアルキル化反応を、単独あるいは組み合わせて用いることにより骨格を構 築する方法が効率的な合成のために好ましいが、これらの方法に限定されない。

[0030]

なお、本発明のレジスト材料における塩基性化合物の配合量は、後述する全ベース樹脂100部(重量部、以下同じ)に対して0.001~2部、特に0.01~1部が好適である。配合量が0.001部より少ないと配合効果がなく、2部を超えると感度が低下しすぎる場合がある。

[0031]

本発明のレジスト材料は、上記塩基性化合物を含有するもので、このレジスト 材料は、ポジ型でもネガ型でもよいが、特に化学増幅ポジ型レジスト材料又はネ ガ型レジスト材料として用いられる。

[0032]

この場合、ポジ型レジスト材料としては、

- (A) 上記塩基性化合物
- (B) 有機溶剤
- (C)酸不安定基で保護された酸性官能基を有するアルカリ不溶性又は難溶性の 樹脂であって、該酸不安定基が脱離したときにアルカリ可溶性となるベース樹脂
- (D) 酸発生剤

を含有し、更に必要により、

(E)溶解阻止剤

を含有したものが好ましい。

[0033]

また、ネガ型レジスト材料としては、

- (A) 上記塩基性化合物
- (B) 有機溶剤
- (C) アルカリ可溶性樹脂であって、架橋剤による架橋によってアルカリ難溶性 となるベース樹脂
- (D) 酸発生剤
- (F)酸によって架橋する架橋剤

を含有したものが好ましい。

[0034]

ここで、本発明で使用される(B)成分の有機溶剤としては、酸発生剤、ベー

ス樹脂、溶解阻止剤等が溶解可能な有機溶剤であればいずれでもく、通常ベース 樹脂100部に対し100~5,000部、特に200~3,000部用いられ る。このような有機溶剤としては、例えばシクロヘキサノン、メチルー2-n-アミルケトン等のケトン類、3-メトキシブタノール、3-メチル-3-メトキ シブタノール、1-メトキシー2-プロパノール、1-エトキシー2-プロパノ ール等のアルコール類、プロピレングリコールモノメチルエーテル、エチレング リコールモノメチルエーテル、プロピレングリコールモノエチルエーテル、エチ レングリコールモノエチルエーテル、プロピレングリコールジメチルエーテル、 ジエチレングリコールジメチルエーテル等のエーテル類、プロピレングリコール モノメチルエーテルアセテート、プロピレングリコールモノエチルエーテルアセ テート、乳酸エチル、ピルビン酸エチル、酢酸ブチル、3-メトキシプロピオン 酸メチル、3-エトキシプロピオン酸エチル、酢酸tert-ブチル、プロピオ ン酸tert-ブチル、プロピレングリコールーモノーtert-ブチルエーテ ルアセテート等のエステル類が挙げられ、これらの1種を単独で又は2種以上を 混合して使用することができるが、これらに限定されるものではない。本発明で は、これらの有機溶剤の中でもレジスト成分中の酸発生剤の溶解性が最も優れて いるジエチレングリコールジメチルエーテルや1-エトキシ-2-プロパノール 、乳酸エチルの他、安全溶剤であるプロピレングリコールモノメチルエーテルア セテート及びその混合溶剤が好ましく使用される。

[0035]

(C) 成分として使用されるベース樹脂は、KrFエキシマレーザー用のレジスト用としては、ポリヒドロキシスチレン (PHS)、及びPHSとスチレン、(メタ)アクリル酸エステル、マレイミドNカルボン酸エステルとの共重合体、ArFエキシマレーザー用レジストとしては、(メタ)アクリル酸エステル系、ノルボルネンと無水マレイン酸との交互共重合系、テトラシクロドデセンと無水マレイン酸との交互共重合系、ポリノルボルネン系、開環重合によるメタセシス重合系、F2エキシマレーザー用として上記KrF、ArF用ポリマーのフッ素置換体及びテトラフルオロエチレンとの共重合体が挙げられるが、これらの重合系ポリマーに限定されることはない。ポジ型レジストの場合、フェノールあるい

はカルボキシル基あるいはフッ素化アルキルアルコールの水酸基の水素原子を酸不安定基で置換することによって、未露光部の溶解速度を下げる場合が一般的である。

[0036]

ベース樹脂の酸不安定基としては、種々選定されるが、特に下記式(9)、(10)で示される基、下記式(11)で示される炭素数4~40の三級アルキル基、炭素数1~6のトリアルキルシリル基、炭素数4~20のオキソアルキル基等であることが好ましい。

【化13】

$$---(CH2)a1---C--O---R12 (9)$$

[0038]

式(9)において、 R^{12} は炭素数 $4 \sim 20$ 、好ましくは $4 \sim 15$ の三級アルキル基、各アルキル基がそれぞれ炭素数 $1 \sim 6$ のトリアルキルシリル基、炭素数 $4 \sim 20$ のオキソアルキル基又は上記一般式(11)で示される基を示し、三級アルキル基として具体的には、tert-ブチル基、tert-アミル基、1, 1-ジエチルプロピル基、1-エチルシクロペンチル基、1-ブチルシクロペンチル基、1-エチルシクロペキシル基、1-エチルシクロペンテンル基、1-エチルシクロペキシル基、1-エチルクロペンテンル基、1-エチルタクロペンテニル基、1-エチル

-2-アダマンチル基等が挙げられ、トリアルキルシリル基として具体的には、トリメチルシリル基、トリエチルシリル基、ジメチル-tertーブチルシリル基等が挙げられ、オキソアルキル基として具体的には、3-オキソシクロヘキシル基、4-メチル-2-オキソオキサン-4-イル基、5-メチル-2-オキソオキソラン-5-イル基等が挙げられる。a1は0~6の整数である。

[0039]

式(10)において、R¹³、R¹⁴は水素原子又は炭素数1~18、好ましくは1~10の直鎖状、分岐状又は環状のアルキル基を示し、具体的にはメチル基、エチル基、プロピル基、イソプロピル基、nーブチル基、secーブチル基、tertーブチル基、シクロペンチル基、シクロヘキシル基、2ーエチルヘキシル基、nーオクチル基等を例示できる。R¹⁵は炭素数1~18、好ましくは1~10の酸素原子等のヘテロ原子を有してもよい1価の炭化水素基を示し、直鎖状、分岐状もしくは環状のアルキル基、これらの水素原子の一部が水酸基、アルコキシ基、オキソ基、アミノ基、アルキルアミノ基等に置換されたものを挙げることができ、具体的には下記の置換アルキル基等が例示できる。

[0040]

【化1.4】

$$-(CH_2)_4OH$$
 $-(CH_2)_2O(CH_2)_3CH_3$ $-CH_2$ $-(CH_2)_4OH$ $-(CH_2)_2O(CH_2)_2OH$ $-(CH_2)_6OH$ $-(CH_2)_6OH$

 R^{13} と R^{14} 、 R^{13} と R^{15} 、 R^{14} と R^{15} とは環を形成してもよく、環を形成する場合には R^{13} 、 R^{14} 、 R^{15} はそれぞれ炭素数 $1\sim1$ 8、好ましくは $1\sim1$ 0の直

鎖状又は分岐状のアルキレン基を示す。

[0042]

[0041]

上記式 (9) の酸不安定基としては、具体的には tert-ブトキシカルボニル基、 tert-ブトキシカルボニルメチル基、 tert-アミロキシカルボニルメチル基、 1 , 1-ジエチルプロピルオ

特2000-373316

キシカルボニル基、1,1-ジエチルプロピルオキシカルボニルメチル基、1-エチルシクロペンチルオキシカルボニル基、1-エチルシクロペンチルオキシカルボニル基、1-エチルー2-シクロペンテニルオキシカルボニル基、1-エチルー2-シクロペンテニルオキシカルボニルメチル基、1-エトキシエトキシカルボニルメチル基、2-テトラヒドロプラニルオキシカルボニルメチル基、2-テトラヒドロフラニルオキシカルボニルメチル基等が例示できる。

[0043]

更に、下記式(9)-1~(9)-9で示される置換基を挙げることもできる

[0044]

[0045]

ここで、 R^{01} は互いに同一又は異種の炭素数 $1\sim 1$ 0 の直鎖状、分岐状もしくは環状のアルキル基、又は炭素数 $6\sim 2$ 0 のアリール基、 R^{02} は水素原子、又は炭素数 $1\sim 1$ 0 の直鎖状、分岐状もしくは環状のアルキル基である。

[0046]

また、 R^{03} は互いに同一又は異種の炭素数 $2\sim10$ の直鎖状、分岐状もしくは

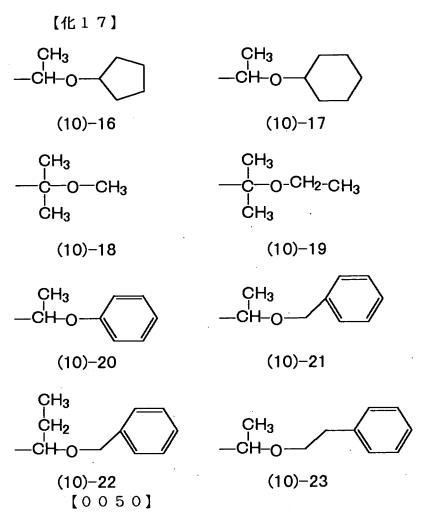
環状のアルキル基、又は炭素数6~20のアリール基である。

[0047]

上記式(10)で示される酸不安定基のうち、直鎖状又は分岐状のものとしては、下記式(10)-1~(10)-23のものを例示することができる。

[0048]

出証特2001-3075957



上記式(10)で示される酸不安定基のうち、環状のものとしては、テトラヒドロフラン-2-イル基、2-メチルテトラヒドロフラン-2-イル基、テトラヒドロピラン-2-イル基、2-メチルテトラヒドロピラン-2-イル基等が挙げられる。

[0051]

また、一般式(10a)あるいは(10b)で表される酸不安定基によってベース樹脂が分子間あるいは分子内架橋されていてもよい。

[0052]

【化18】

[0053]

[0054]

この場合、好ましくは、Aは2~4価の炭素数1~20の直鎖状、分岐状又は環状のアルキレン基、アルキルトリイル基、アルキルテトライル基、炭素数6~30のアリーレン基であり、これらの基はヘテロ原子を介在していてもよく、またその炭素原子に結合する水素原子の一部が水酸基、カルボキシル基、アシル基又はハロゲン原子によって置換されていてもよい。また、cは好ましくは1~3の整数である。

[0055]

一般式(10a)、(10b)で示される架橋型アセタール基は、具体的には

特2000-373316

下記式(10)-24~(10)-35のものが挙げられる。 【0056】 【化19】

$$CH_3$$
 CH_3 $-CH-O$ $-CH (10)-25$

$$CH_3$$
 CH_3 I CH_2 CH_2 CH_2 CH_2 CH_2 CH_3 CH_4 CH_5 CH_6 CH_6 CH_7 CH_7 CH_7 CH_7 CH_8 $CH_$

$$CH_3$$
 CH_3 $CH_2CH_2CH_2CH_2-C-CH CH_3$ $CH_2CH_2-CH_2-CH CH_3$ CH_3 CH_3

$$CH_3$$
 CH_3 $-CH-O-CH_2CH_2O$ $OCH_2CH_2-O-CH CH_3$ CH_3 CH_3 CH_3 CH_3 CH_3 $CH_2CH_2-O-CH-$

$$CH_3$$
 $-CH-O-CH_2CH_2O$
 CH_3
 $-CH_3$
 $-CH_3$
 $-CH_2CH_2-O-CH_3$
 $-CH_3$
 $-$

[0057]

特2000-373316

次に、式(11)において R^{16} 、 R^{17} 、 R^{18} は炭素数 $1\sim20$ の直鎖状、分岐状もしくは環状のアルキル基等の1 価炭化水素基であり、酸素、硫黄、窒素、フッ素などのヘテロ原子を含んでもよく、 R^{16} と R^{17} 、 R^{16} と R^{18} 、 R^{17} と R^{18} とは互いに結合して炭素数 $3\sim20$ の環を形成してもよい。

[0058]

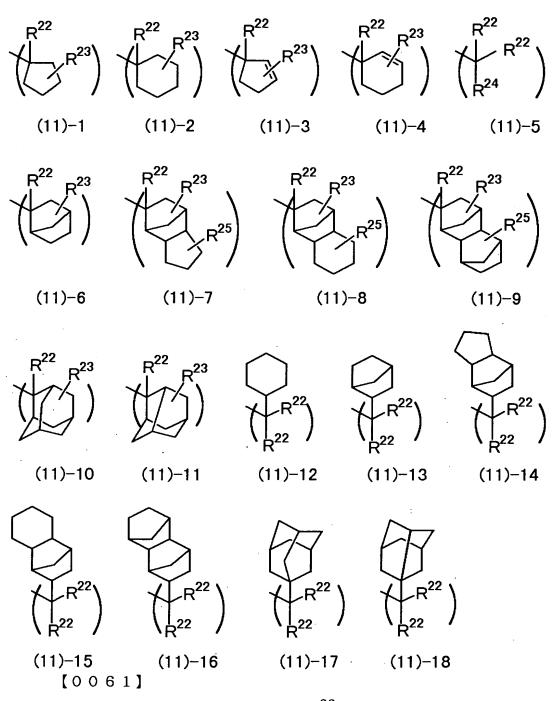
式 (11) に示される三級アルキル基としては、tert-ブチル基、トリエチルカルビル基、1-エチルノルボニル基、1-メチルシクロヘキシル基、1-エチルシクロペンチル基、2-(2-エチル) アダマンチル基、2-(2-エチル) アダマンチル基、1- ない。アダマンチル基、1- ない。

[0059]

また、三級アルキル基としては、下記に示す式(11) $-1\sim$ (11)-18 を具体的に挙げることもできる。

[0060]

【化20]



式(11) $-1\sim$ (11)-18中、 R^{22} は同一又は異種の炭素数 $1\sim8$ の直鎖状、分岐状又は環状のアルキル基、又は炭素数 $6\sim2$ 0のフェニル基等のアリール基を示す。 R^{23} 、 R^{25} は水素原子、又は炭素数 $1\sim2$ 0の直鎖状、分岐状又は環状のアルキル基を示す。 R^{24} は炭素数 $6\sim2$ 0のフェニル基等のアリール基を示す。

[0062]

更に下記式(11) -19、(11) -20に示すように、2 価以上のアルキレン基、アリーレン基である R^{26} を含んで、ポリマーの分子内あるいは分子間が架橋されていてもよい。式(11) -19、(11) -20中、 R^{22} は前述と同様、 R^{26} は炭素数 $1\sim20$ の直鎖状、分岐状もしくは環状のアルキレン基、又はフェニレン基等のアリーレン基を示し、酸素原子や硫黄原子、窒素原子などのヘテロ原子を含んでいてもよい。 D_{11} D_{12} D_{13} D_{14} D_{14} D_{15} D_{1

[0063]

【化21】

[0064]

更に、式(11)中の R^{16} 、 R^{17} 、 R^{18} は酸素、窒素、硫黄などのヘテロ原子を有していてもよく、具体的には下記式(12)-1~(12)-7に示すものを挙げることができる。

[0065]

式(9)、(10)、(11)中の R^{12} 、 R^{15} 、 R^{18} は、フェニル基、p-3 チルフェニル基、p-4 チルフェニル基、p-4 トキシフェニル基等のアルコキシ置換フェニル基等の非置換又は置換アリール基、ベンジル基、フェネチル基等のアラルキル基等や、これらの基に酸素原子を有する、あるいは炭素原子に結合する水素原子が水酸基に置換されたり、2個の水素原子が酸素原子で置換されてカルボニル基を形成する下記式(12)-1~(12)-7で示されるようなアルキル基、あるいは3-オキソシクロヘキシル基、式(12)-8、(12)-9で示されるオキソアルキル基を挙げることができる。

[0066]

[0067]

また、酸不安定基として用いられる各アルキル基がそれぞれ炭素数 1 ~ 6 のトリアルキルシリル基としては、トリメチルシリル基、トリエチルシリル基、t e r t ーブチルジメチルシリル基等が挙げられる。

[0068]

なお、(C)成分のベース樹脂の重量平均分子量は、5,000~100,000とすることが好ましく、5,000に満たないと成膜性、解像性に劣る場合があり、100,000を越えると解像性に劣る場合がある。

[0069]

(D) 成分の酸発生剤としては、下記一般式(13)のオニウム塩、式(14)のジアゾメタン誘導体、式(15)のグリオキシム誘導体、βーケトスルホン誘導体、ジスルホン誘導体、ニトロベンジルスルホネート誘導体、スルホン酸エステル誘導体、イミドーイルスルホネート誘導体等が挙げられる。

$$(R^{30}) M^+ K^-$$
 (13)

(但し、 R^{30} は炭素数 $1 \sim 1$ 2の直鎖状、分岐状又は環状のアルキル基、炭素数 $6 \sim 1$ 2のアリール基又は炭素数 $7 \sim 1$ 2のアラルキル基を表し、 M^+ はヨードニウム、スルホニウムを表し、 K^- は非求核性対向イオンを表し、D は 2 又は 3

である。)

[0070]

R³⁰のアルキル基としてはメチル基、エチル基、プロピル基、ブチル基、シクロヘキシル基、2-オキソシクロヘキシル基、ノルボルニル基、アダマンチル基等が挙げられる。アリール基としてはフェニル基、p-メトキシフェニル基、m-メトキシフェニル基、の-メトキシフェニル基、p-tert-ブトキシフェニル基、m-tert-ブトキシフェニル基等のアルコキシフェニル基、2-メチルフェニル基、3-メチルフェニル基、4-メチルフェニル基、エチルフェニル基、4-ブチルフェニル基、エチルフェニル基、4-ブチルフェニル基、ジメチルフェニル基等のアルキルフェニル基が挙げられる。アラルキル基としてはベンジル基、フェネチル基等が挙げられる。K-の非求核性対向イオンとしては塩化物イオン、臭化物イオン等のハライドイオン、トリフレート、2、2、2-トリフルオロエタンスルホネート、ノナフルオロブタンスルホネート等のフルオロアルキルスルホネート、トシレート、ベンゼンスルホネート、4-フルオロベンゼンスルホネート、2、3、4、5、6-ペンタフルオロベンゼンスルホネート等のアリールスルホネート、メシレート、ブタンスルホネート等のアルキルスルホネート、メシレート、ブタンスルホネート等のアルキルスルホネートが挙げられる。

[0071]

【化23】

$$R^{31}$$
— SO_2 — C — SO_2 — R^{32} (14)

(但し、 R^{31} 、 R^{32} は炭素数 $1\sim 1$ 2 の直鎖状、分岐状又は環状のアルキル基又はハロゲン化アルキル基、炭素数 $6\sim 1$ 2 のアリール基又はハロゲン化アリール基又は炭素数 $7\sim 1$ 2 のアラルキル基を表す。)

[00,72]

R³¹、R³²のアルキル基としてはメチル基、エチル基、プロピル基、ブチル基、アミル基、シクロペンチル基、シクロヘキシル基、ノルボルニル基、アダマンチル基等が挙げられる。ハロゲン化アルキル基としてはトリフルオロメチル基、2,2,2-トリクロロエチル基、ノナフ

ルオロブチル基等が挙げられる。アリール基としてはフェニル基、pーメトキシフェニル基、mーメトキシフェニル基、oーメトキシフェニル基、エトキシフェニル基、pーtertーブトキシフェニル基、mーtertーブトキシフェニル基等のアルコキシフェニル基、2ーメチルフェニル基、3ーメチルフェニル基、4ーメチルフェニル基、エチルフェニル基、4ーtertーブチルフェニル基、4ーブチルフェニル基、ジメチルフェニル基等のアルキルフェニル基が挙げられる。ハロゲン化アリール基としてはフルオロベンゼン基、クロロベンゼン基、2、3、4、5、6ーペンタフルオロベンゼン基等が挙げられる。アラルキル基としてはベンジル基、フェネチル基等が挙げられる。

[0073]

【化24】

 R^{34} R^{35} R^{35} R^{35} R^{30} R^{30}

[0074]

 R^{33} 、 R^{34} 、 R^{35} のアルキル基、ハロゲン化アルキル基、アリール基、ハロゲン化アリール基、アラルキル基としては、 R^{31} 、 R^{32} で説明したものと同様の基が挙げられる。なお、 R^{34} 、 R^{35} のアルキレン基としてはメチレン基、エチレン基、プロピレン基、ブチレン基、ヘキシレン基等が挙げられる。

[0075]

具体的には、例えばトリフルオロメタンスルホン酸ジフェニルヨードニウム、トリフルオロメタンスルホン酸(p-tertーブトキシフェニル)フェニルヨードニウム、p-トルエンスルホン酸(p-tertーブトキシフェニル)フェニルヨードニウム、トリフルオロメタンスルホン酸トリフェニルスルホニウム、トリフルオロメタンスルホン

3 6

酸(p-tert-ブトキシフェニル)ジフェニルスルホニウム、トリフルオロ メタンスルホン酸ビス(p-tert-ブトキシフェニル)フェニルスルホニウ ム、トリフルオロメタンスルホン酸トリス(p-tert-ブトキシフェニル) スルホニウム、p-トルエンスルホン酸トリフェニルスルホニウム、p-トルエ ンスルホン酸(p-tert-ブトキシフェニル)ジフェニルスルホニウム、p トルエンスルホン酸ビス(p-tert-ブトキシフェニル)フェニルスルホ ニウム、p-トルエンスルホン酸トリス(p-tert-ブトキシフェニル)ス ルホニウム、ノナフルオロブタンスルホン酸トリフェニルスルホニウム、ブタン スルホン酸トリフェニルスルホニウム、トリフルオロメタンスルホン酸トリメチ ルスルホニウム、pートルエンスルホン酸トリメチルスルホニウム、トリフルオ ロメタンスルホン酸シクロヘキシルメチル(2-オキソシクロヘキシル)スルホ ニウム、p-トルエンスルホン酸シクロヘキシルメチル(2-オキソシクロヘキ シル)スルホニウム、トリフルオロメタンスルホン酸ジメチルフェニルスルホニ ウム、 p - トルエンスルホン酸ジメチルフェニルスルホニウム、トリフルオロメ タンスルホン酸ジシクロヘキシルフェニルスルホニウム、pートルエンスルホン 酸ジシクロヘキシルフェニルスルホニウム等のオニウム塩、ビス(ベンゼンスル ホニル)ジアゾメタン、ビス(p-トルエンスルホニル)ジアゾメタン、ビス(キシレンスルホニル)ジアゾメタン、ビス(シクロヘキシルスルホニル)ジアゾ メタン、ビス(シクロペンチルスルホニル)ジアゾメタン、ビス(n-ブチルス ルホニル)ジアゾメタン、ビス(イソブチルスルホニル)ジアゾメタン、ビス(sec-ブチルスルホニル)ジアゾメタン、ビス(n-プロピルスルホニル)ジ アゾメタン、ビス(イソプロピルスルホニル)ジアゾメタン、ビス(tert-ブチルスルホニル)ジアゾメタン、ビス(n-アミルスルホニル)ジアゾメタン 、ビス(イソアミルスルホニル)ジアゾメタン、ビス(sec-アミルスルホニ ル) ジアゾメタン、ビス (tert-アミルスルホニル) ジアゾメタン、1-シ クロヘキシルスルホニルー1-(tert-ブチルスルホニル)ジアゾメタン、 1-シクロヘキシルスルホニルー1- (tert-アミルスルホニル) ジアゾメ タン、1-tert-アミルスルホニル-1-(tert-ブチルスルホニル) ジアゾメタン等のジアゾメタン誘導体、ビス-o-(p-トルエンスルホニル)

-α-ジメチルグリオキシム、ビスーοー(p-トルエンスルホニル) -α-ジ フェニルグリオキシム、ビス-o-(p-トルエンスルホニル)-α-ジシクロ ヘキシルグリオキシム、ビス-o-(p-トルエンスルホニル)-2, 3-ペン タンジオングリオキシム、ビスーo-(p-トルエンスルホニル)-2-メチル -3,4-ペンタンジオングリオキシム、ビスーoー(nーブタンスルホニル) $-\alpha$ - \overline{y} - \overline{y} - α - ェニルグリオキシム、ビスーοー(n-ブタンスルホニル)-α-ジシクロヘキ シルグリオキシム、ビスーo-(n-ブタンスルホニル)-2,3-ペンタンジ オングリオキシム、ビスーo-(n-ブタンスルホニル)-2-メチル-3,4 **ーペンタンジオングリオキシム、ビスーοー(メタンスルホニル)ーαージメチ** ルグリオキシム、ビスーoー(トリフルオロメタンスルホニル)-α-ジメチル **グリオキシム、ビスーoー(1,1,1ートリフルオロエタンスルホニル)-α** ージメチルグリオキシム、ビスーoー(tertーブタンスルホニル)ーαージ メチルグリオキシム、ビスーοー(パーフルオロオクタンスルホニル)-α-ジ メチルグリオキシム、ビス-o-(シクロヘキサンスルホニル $)-\alpha-$ ジメチル グリオキシム、ビスーo-(ベンゼンスルホニル)-a-ジメチルグリオキシム 、ビス-ο-(p-フルオロベンゼンスルホニル)-α-ジメチルグリオキシム - ビス-ο-(p-tert-ブチルベンゼンスルホニル)-α-ジメチルグリ オキシム、ビス-ο-(キシレンスルホニル)-α-ジメチルグリオキシム、ビ ス-o-(カンファースルホニル) - α - ジメチルグリオキシム等のグリオキシ ム誘導体、2-シクロヘキシルカルボニル-2-(p-トルエンスルホニル)プ ロパン、2-イソプロピルカルボニル-2-(p-トルエンスルホニル)プロパ ン等のβーケトスルホン誘導体、ジフェニルジスルホン、ジシクロヘキシルジス ルホン等のジスルホン誘導体、p-トルエンスルホン酸2,6-ジニトロベンジ ル、p-トルエンスルホン酸 2, 4-ジニトロベンジル等のニトロベンジルスル ホネート誘導体、1,2,3ートリス(メタンスルホニルオキシ)ベンゼン、1 ,2,3-トリス(トリフルオロメタンスルホニルオキシ)ベンゼン、1,2, 3 - トリス(p - トルエンスルホニルオキシ)ベンゼン等のスルホン酸エステル 誘導体、フタルイミドーイルートリフレート、フタルイミドーイルートシレート

、5-ノルボルネン-2, 3-ジカルボキシイミド-イルートリフレート、5-ノルボルネン-2, 3-ジカルボキシイミド-イル-トシレート、5-ノルボル ネン-2,3-ジカルボキシイミド-イル-n-ブチルスルホネート等のイミド ーイルースルホネート誘導体等が挙げられるが、トリフルオロメタンスルホン酸 トリフェニルスルホニウム、トリフルオロメタンスルホン酸(p-tert-ブ トキシフェニル)ジフェニルスルホニウム、トリフルオロメタンスルホン酸トリ ス(p-tert-ブトキシフェニル)スルホニウム、p-トルエンスルホン酸 トリフェニルスルホニウム、pートルエンスルホン酸(pーtertーブトキシ フェニル)ジフェニルスルホニウム、p-トルエンスルホン酸トリス(p-te rtーブトキシフェニル)スルホニウム等のオニウム塩、ビス(ベンゼンスルホ ニル)ジアゾメダン、ビス(p-トルエンスルホニル)ジアゾメタン、ビス(シ クロヘキシルスルホニル) ジアゾメタン、ビス (n - ブチルスルホニル) ジアゾ メタン、ビス (イソブチルスルホニル) ジアゾメタン、ビス (sec-ブチルス ルホニル)ジアゾメタン、ビス(n-プロピルスルホニル)ジアゾメタン、ビス (イソプロピルスルホニル) ジアゾメタン、ビス(tertーブチルスルホニル)ジアゾメタン等のジアゾメタン誘導体、ビスーo-(p-トルエンスルホニル) - α - ジメチルグリオキシム、ビスーοー(n - ブタンスルホニル) - α - ジ メチルグリオキシム等のグリオキシム誘導体、ナフトキノンジアジドスルホン酸 エステル誘導体が好ましく用いられる。なお、上記酸発生剤は1種を単独で又は 2種以上を組み合わせて用いることができる。オニウム塩は矩形性向上効果に優 れ、ジアゾメタン誘導体及びグリオキシム誘導体は定在波低減効果に優れるが、 両者を組み合わせることにより、プロファイルの微調整を行うことが可能である

[0076]

酸発生剤の配合量は、全ベース樹脂100部に対して0.2~50部、特に0.5~40部とすることが好ましく、0.2部に満たないと露光時の酸発生量が少なく、感度及び解像力が劣る場合があり、50部を超えるとレジストの透過率が低下し、解像力が劣る場合がある。

[0077]

次に、(E)成分としての溶解阻止剤としては、酸の作用によりアルカリ現像 液への溶解性が変化する分子量3,000以下の化合物、特に2,500以下の 低分子量フェノールあるいはカルボン酸誘導体の一部あるいは全部を酸に不安定 な置換基で置換した化合物を挙げることができる。

[0078]

分子量 2, 500以下のフェノールあるいはカルボン酸誘導体としては、ビスフェノールA、ビスフェノールH、ビスフェノールS、4, 4 - ビス(4' - ビドロキシフェニル) 吉草酸、トリス(4 - ビドロキシフェニル)メタン、1, 1, 1 - トリス(4' - ビドロキシフェニル)エタン、1, 1, 2 - トリス(4' - ビドロキシフェニル)エタン、1, 1, 2 - トリス(4' - ビドロキシフェニル)エタン、フェノールフタレイン、チモールフタレイン等が挙げられ、酸に不安定な置換基としては、 R^4 と同様のものが挙げられる。

[0079]

好適に用いられる溶解阻止剤の例としては、ビス(4-(2)ーテトラヒドロ ピラニルオキシ)フェニル)メタン、ビス(4-(2'-テトラヒドロフラニル オキシ)フェニル)メタン、ビス(4-tertーブトキシフェニル)メタン、 ビス(4-tert-ブトキシカルボニルオキシフェニル)メタン、ビス(4tert ーブトキシカルボニルメチルオキシフェニル)メタン、ビス(4 ー(1'ーエトキシエトキシ)フェニル)メタン、ビス(4-(1'ーエトキシプロピ ルオキシ)フェニル)メタン、2,2ービス(4'-(2''-テトラヒドロピ ラニルオキシ))プロパン、2,2-ビス(4'-(2''-テトラヒドロフラ ニルオキシ)フェニル)プロパン、2,2-ビス(4'-tert-ブトキシフ ェニル)プロパン、2,2-ビス(4'-tert-ブトキシカルボニルオキシ フェニル)プロパン、2,2ービス(4-tert-ブトキシカルボニルメチル オキシフェニル) プロパン、2, 2-ビス(4'-(1''-エトキシエトキシ)フェニル)プロパン、2,2-ビス(4'-(1''-エトキシプロピルオキ シ) フェニル) プロパン、4,4-ビス(4'-(2''-テトラヒドロピラニ ルオキシ)フェニル) 吉草酸 t e r t - ブチル、4, 4 - ビス(4'-(2'' ーテトラヒドロフラニルオキシ)フェニル)吉草酸tertーブチル、4,4-ビス(4'-tert-ブトキシフェニル)吉草酸tert-ブチル、4,4ビス(4-tert-ブトキシカルボニルオキシフェニル)吉草酸tert-ブ チル、4,4ービス(4'ーtert-ブトキシカルボニルメチルオキシフェニ ル) 吉草酸 t e r t - ブチル、4, 4 - ビス (4' - (1'' - エトキシエトキ シ)フェニル) 吉草酸tertーブチル、4,4ービス(4'-(1''-エト キシプロピルオキシ)フェニル) 吉草酸 tertーブチル、トリス(4-(2) ーテトラヒドロピラニルオキシ)フェニル)メタン、トリス(4-(2'ーテト ラヒドロフラニルオキシ)フェニル)メタン、トリス(4-tertーブトキシ フェニル) メタン、トリス (4-tert-ブトキシカルボニルオキシフェニル **)メタン、トリス(4-tert-ブトキシカルボニルオキシメチルフェニル)** メタン、トリス(4-(1'-エトキシエトキシ)フェニル)メタン、トリス(4-(1'-エトキシプロピルオキシ)フェニル)メタン、1,1,2-トリス (4' - (2' ' -テトラヒドロピラニルオキシ)フェニル)エタン、1,1, 2-トリス(4'-(2''-テトラヒドロフラニルオキシ)フェニル)エタン 、1, 1, 2-トリス (4'-tertーブトキシフェニル) エタン、1, 1, 2-トリス(4'ーtertーブトキシカルボニルオキシフェニル)エタン、1, 1, 2 - トリス (4' - t e r t - ブトキシカルボニルメチルオキシフェニル **) エタン、1,1,2-トリス(4'-(1'-エトキシエトキシ)フェニル)** エタン、1, 1, 2-トリス(4'-(1'-エトキシプロピルオキシ)フェニ ル)エタン等が挙げられる。

[0080]

本発明のレジスト材料中の溶解阻止剤の添加量としては、レジスト材料中の固 形分100部に対して20部以下、好ましくは15部以下である。20部より多 いとモノマー成分が増えるためレジスト材料の耐熱性が低下する。

[0081]

(F) 成分としての架橋剤として、分子内に2個以上のヒドロキシメチル基、 アルコキシメチル基、エポキシ基又はビニルエーテル基を有する化合物が挙げられ置換グリコウリル誘導体、尿素誘導体、ヘキサ(メトキシメチル)メラミン等が好適に用いられる。例えば、N,N,N',N'-テトラメトキシメチル尿素 とヘキサメチルメラミン、テトラヒドロキシメチル置換グリコールウリル類及び テトラメトキシメチルグリコールウリルのようなテトラアルコキシメチル置換グリコールウリル類、置換及び道間ビスーヒドロキシメチルフェノール類、ビスフェノールA等のフェノール製化合物とエピクロロヒドリン等の縮合物が挙げられる。特に好適な架橋剤は、1,3,5,7ーテトラメトキシメチルグリコールウリルなどの1,3,5,7ーテトラアルコキシメチルグリコールウリル又は1,3,5,7ーテトラヒドロキシメチルグリコールウリル、2,6ージヒドロキシメチルグリコールウリル、2,6ージヒドロキシメチルフェノール、2,2',6,6'ーテトラヒドロキシメチルビスフェノールA、及び1,4ービスー[2ー(2ーヒドロキシプロピル)]ーベンゼン、N,N,N',N'ーテトラメトキシメチル尿素とヘキサメトキシメチルメラミン等が挙げられる。添加量は任意であるがレジスト材料中の全固形分に対して1~25重量部、好ましくは5~20重量部である。これらは単独でも2種以上併用して添加してもよい。

[0082]

また、本発明の塩基性化合物に加え、従来から用いられている本発明の塩基以外の塩基を1種あるいは2種以上併用することもできる。従来から用いられている塩基としては、第一級、第二級、第三級の脂肪族アミン類、混成アミン類、芳香族アミン類、複素環アミン類、カルボキシ基を有する含窒素化合物、スルホニル基を有する含窒素化合物、ヒドロキシフェニル基を有する含窒素化合物、アミド誘導体、イミド誘導体等が挙げられる。

[0083]

脂肪族アミン類として、アンモニア、メチルアミン、エチルアミン、 nープロピルアミン、イソプロピルアミン、 nーブチルアミン、イソブチルアミン、 s e cーブチルアミン、 t e r t ーブチルアミン、ペンチルアミン、 t e r t ーアミルアミン、シクロペンチルアミン、ヘキシルアミン、シクロヘキシルアミン、ヘプチルアミン、オクチルアミン、ノニルアミン、デシルアミン、ドデシルアミン、セチルアミン、メチレンジアミン、エチレンジアミン、テトラエチレンペンタミン等が例示され、第二級の脂肪族アミン類として、ジメチルアミン、ジエチルアミン、ジーnープロピルアミン、ジイソプロピルアミン、ジーnーブチルアミ

ン、ジイソブチルアミン、ジーsecーブチルアミン、ジペンチルアミン、ジシクロペンチルアミン、ジヘキシルアミン、ジシクロヘキシルアミン、ジヘプチルアミン、ジオクチルアミン、ジノニルアミン、ジデシルアミン、ジドデシルアミン、バットージメチルメチレンジアミン、N、Nージメチルエチレンジアミン、N、Nージメチルテトラエチレンペンタミン等が例示され、第三級の脂肪族アミン類として、トリメチルアミン、トリエチルアミン、トリーロープロピルアミン、トリイソプロピルアミン、トリーローブチルアミン、トリイソブチルアミン、トリーsecーブチルアミン、トリペンチルアミン、トリへプチルアミン、トリヘキシルアミン、トリシクロヘキシルアミン、トリークプチルアミン、トリオクチルアミン、トリノニルアミン、トリデシルアミン、トリドデシルアミン、トリセチルアミン、N、N、N'、N'、一テトラメチルメチレンジアミン、N、N、N'、N'、一テトラメチルテトラエチレンペンタミン等が例示される。

[0084]

また、混成アミン類としては、例えばジメチルエチルアミン、メチルエチルプロピルアミン、ベンジルアミン、フェネチルアミン、ベンジルジメチルアミン等が例示される。芳香族アミン類及び複素環アミン類の具体例としては、アニリン誘導体(例えばアニリン、Nーメチルアニリン、Nーエチルアニリン、Nープロピルアニリン、N, Nージメチルアニリン、2ーメチルアニリン、3ーメチルアニリン、4ーメチルアニリン、エチルアニリン、プロピルアニリン、トリメチルアニリン、2ーニトロアニリン、3ーニトロアニリン、4ージニトロアニリン、3ーニトロアニリン、3, 5ージニトロアニリン、2, 4ージニトロアニリン、2, 6ージニトロアニリン、3, 5ージニトロアニリン、N, Nージメチルトルイジン等)、ジフェニル(pートリル)アミン、メチルジフェニルアミン、トリフェニルアミン、フェニレンジアミン、ナフチルアミン、ジアミノナフタレン、ピロール誘導体(例えばピロール、2 Hーピロール、1ーメチルピロール、2, 4ージメチルピロール、2, 5ージメチルピロール、Nーメチルピロール等)、オキサゾール誘導体(例えばオキサゾール、イソオキサゾール等)、チアゾール誘導体(例えばチアゾール、イソチアゾール等)、イミダゾール誘導体(例えばイミダゾール、4ーメチルイミダゾール、4ーメチル

2 - フェニルイミダゾール等)、ピラゾール誘導体、フラザン誘導体、ピロリ ン誘導体(例えばピロリン、2-メチル-1-ピロリン等)、ピロリジン誘導体 (例えばピロリジン、N-メチルピロリジン、ピロリジノン、N-メチルピロリ ドン等)、イミダゾリン誘導体、イミダゾリジン誘導体、ピリジン誘導体(例え ばピリジン、メチルピリジン、エチルピリジン、プロピルピリジン、ブチルピリ ジン、4-(1-ブチルペンチル)ピリジン、ジメチルピリジン、トリメチルピ リジン、トリエチルピリジン、フェニルピリジン、3-メチル-2-フェニルピ リジン、4-tertーブチルピリジン、ジフェニルピリジン、ベンジルピリジ ン、メトキシピリジン、ブトキシピリジン、ジメトキシピリジン、1-メチル-2-ピリジン、4-ピロリジノピリジン、1-メチル-4-フェニルピリジン、 2- (1-エチルプロピル) ピリジン、アミノピリジン、ジメチルアミノピリジ ン等)、ピリダジン誘導体、ピリミジン誘導体、ピラジン誘導体、ピラゾリン誘 導体、ピラゾリジン誘導体、ピペリジン誘導体、ピペラジン誘導体、モルホリン 誘導体、インドール誘導体、イソインドール誘導体、1H-インダゾール誘導体 、インドリン誘導体、キノリン誘導体(例えばキノリン、3-キノリンカルボニ トリル等)、イソキノリン誘導体、シンノリン誘導体、キナゾリン誘導体、キノ キサリン誘導体、フタラジン誘導体、プリン誘導体、プテリジン誘導体、カルバ ゾール誘導体、フェナントリジン誘導体、アクリジン誘導体、フェナジン誘導体 、1,10-フェナントロリン誘導体、アデニン誘導体、アデノシン誘導体、グ アニン誘導体、グアノシン誘導体、ウラシル誘導体、ウリジン誘導体等が例示さ れる。

[0085]

更に、カルボキシ基を有する含窒素化合物としては、例えばアミノ安息香酸、インドールカルボン酸、アミノ酸誘導体(例えばニコチン酸、アラニン、アルギニン、アスパラギン酸、グルタミン酸、グリシン、ヒスチジン、イソロイシン、グリシルロイシン、ロイシン、メチオニン、フェニルアラニン、スレオニン、リジン、3-アミノピラジン-2-カルボン酸、メトキシアラニン等)等が例示され、スルホニル基を有する含窒素化合物として3-ピリジンスルホン酸、p-トルエンスルホン酸ピリジニウム等が例示され、ヒドロキシ基を有する含窒素化合

特2000-373316

物、ヒドロキシフェニル基を有する含窒素化合物、アルコール性含窒素化合物と しては、2-ヒドロキシピリジン、アミノクレゾール、2,4-キノリンジオー ル、3-インドールメタノールヒドレート、モノエタノールアミン、ジエタノー ルアミン、トリエタノールアミン、N-エチルジエタノールアミン、N, N-ジ エチルエタノールアミン、トリイソプロパノールアミン、2, 2, ーイミノジエ タノール、2-アミノエタノール、3-アミノー1-プロパノール、4-アミノ -1-ブタノール、4-(2-ヒドロキシエチル)モルホリン、2-(2-ヒド ロキシエチル)ピリジン、1-(2-ヒドロキシエチル)ピペラジン、1-[2 - (2-ヒドロキシエトキシ) エチル] ピペラジン、ピペリジンエタノール、1 - (2-ヒドロキシエチル)ピロリジン、1-(2-ヒドロキシエチル)-2-ピロリジノン、3-ピペリジノー1,2-プロパンジオール、3-ピロリジノー 1, 2-プロパンジオール、8-ヒドロキシユロリジン、3-クイヌクリジノー ル、3-トロパノール、1-メチル-2-ピロリジンエタノール、1-アジリジ ンエタノール、N-(2-ヒドロキシエチル)フタルイミド、N-(2-ヒドロ キシエチル)イソニコチンアミド等が例示される。アミド誘導体としては、ホル. ムアミド、N-メチルホルムアミド、N, N-ジメチルホルムアミド、アセトア ミド、N-メチルアセトアミド、N,N-ジメチルアセトアミド、プロピオンア ミド、ベンズアミド等が例示される。イミド誘導体としては、フタルイミド、サ クシンイミド、マレイミド等が例示される。

[0086]

更に、下記一般式(B)-100及び(B)-101で示される塩基性化合物を配合することもできる。

[0087]

【化25】

$$\begin{array}{c} \text{CH}_2\text{CH}_2\text{O}(\text{R}^{41}\text{O})_{\text{S}}\text{R}^{44} \\ | \\ \text{N} \longrightarrow \text{CH}_2\text{CH}_2\text{O}(\text{R}^{42}\text{O})_{\text{T}}\text{R}^{45} \\ | \\ \text{CH}_2\text{CH}_2\text{O}(\text{R}^{43}\text{O})_{\text{U}}\text{R}^{46} \end{array} \tag{B)-100}$$

$$CH_{2}CH_{2}O(R^{47}O)_{S}R^{49}$$
 $N \longrightarrow CH_{2}CH_{2}O(R^{48}O)_{T}R^{50}$
 H

(B)-101

(式中、R 41 、R 42 、R 43 、R 47 、R 48 はそれぞれ独立して直鎖状、分岐状又は 環状の炭素数 $1\sim 20$ のアルキレン基、R 44 、R 45 、R 46 、R 49 、R 50 は水素原子、又は炭素数 $1\sim 20$ のアルキル基又はアミノ基を示し、R 44 とR 45 、R 45 と R 46 、R 44 と R 46 、R 44 と R 45 と R 46 、R 49 と R 50 はそれぞれ結合して環を形成してもよい。 S、 T、 U はそれぞれ $0\sim 20$ の整数を示す。 但 し、 S、 T、 U = 0 のとき、 R 44 、 R 45 、 R 46 、 R 49 、 R 50 は水素原子を含まない。)

[0088]

ここで、 R^{41} 、 R^{42} 、 R^{43} 、 R^{47} 、 R^{48} のアルキレン基としては、炭素数 $1 \sim 20$ 、好ましくは $1 \sim 10$ 、更に好ましくは $1 \sim 8$ のものであり、具体的には、メチレン基、エチレン基、n-プロピレン基、イソプロピレン基、n-ブチレン基、イソプチレン基、n-ペンチレン基、イソペンチレン基、ヘキシレン基、ノニレン基、デシレン基、シクロペンチレン基、シクロペキシレン基等が挙げられる。

[0089]

また、 R^{44} 、 R^{45} 、 R^{46} 、 R^{49} 、 R^{50} のアルキル基としては、炭素数 $1\sim 20$ 、好ましくは $1\sim 8$ 、更に好ましくは $1\sim 6$ のものであり、これらは直鎖状、分岐状、環状のいずれであってもよい。具体的には、メチル基、エチル基、n-7 ロピル基、イソプロピル基、n-7チル基、イソプチル基、n-7チル基、イソペンチル基、ヘキシル基、ノニル基、デシル基、ドデシ

ル基、トリデシル基、シクロペンチル基、シクロヘキシル基等が挙げられる。

[0090]

更に、 R^{44} と R^{45} 、 R^{45} と R^{46} 、 R^{44} と R^{46} 、 R^{44} と R^{45} と R^{46} 、 R^{49} と R^{50} が環を形成する場合、その環の炭素数は $1\sim20$ 、より好ましくは $1\sim8$ 、更に好ましくは $1\sim6$ であり、またこれらの環は炭素数 $1\sim6$ 、特に $1\sim4$ のアルキル基が分岐していてもよい。

[0091]

S、T、Uはそれぞれ $0\sim20$ の整数であり、より好ましくは $1\sim10$ 、更に好ましくは $1\sim8$ の整数である。

[0092]

上記式(B) -100、(B) -101の化合物として具体的には、トリス {2-(メトキシメトキシ) エチル} アミン、トリス {2-(メトキシエトキシ) エチル} アミン、トリス [2-(メトキシエトキシ) メトキシ エチル] アミン、トリス {2-(2-メトキシエトキシ) エチル} アミン、トリス {2-(1-メトキシエトキシ) エチル} アミン、トリス {2-(1-メトキシエトキシ) エチル} アミン、トリス {2-(1-エトキシエトキシ) エチル} アミン、トリス {2-(1-エトキシエトキシ) エチル} アミン、トリス {2-(1-エトキシプロポキシ) エチル} アミン、トリス [2-(2-ヒドロキシエトキシ) エトキシ} エチル] アミン、4、7、13、16、21、24-ヘキサオキサー1、10-ジアザビシクロ [8.8.8] ヘキサコサン、4、7、13、18-テトラオキサー1、10-ジアザビシクロ [8.5.5] エイコサン、1、4、10、13-テトラオキサー7、16-ジアザビシクロオクタデカン、1-アザー12-クラウンー4、1-アザー15-クラウン-5、1-アザー18-クラウン-6等が挙げられる。

[0093]

本発明のレジスト材料には、上記成分以外に任意成分として塗布性を向上させるために慣用されている界面活性剤を添加することができる。なお、任意成分の添加量は、本発明の効果を妨げない範囲で通常量とすることができる。

[0094]

ここで、界面活性剤としては非イオン性のものが好ましく、パーフルオロアル キルポリオキシエチレンエタノール、フッ素化アルキルエステル、パーフルオロ

4 7

アルキルアミンオキサイド、含フッ素オルガノシロキサン系化合物等が挙げられる。例えばフロラード「FC-430」、「FC-431」(いずれも住友スリーエム(株)製)、サーフロン「S-141」、「S-145」、「S-381」、「S-383」(いずれも旭硝子(株)製)、ユニダイン「DS-401」、「DS-403」、「DS-451」(いずれもダイキン工業(株)製)、メガファック「F-8151」、「F-171」、「F-172」、「F-173」、「F-177」(いずれも大日本インキ工業(株)製)、「X-70-092」、「X-70-093」(いずれも信越化学工業(株)製)等を挙げることができる。好ましくは、フロラード「FC-430」(住友スリーエム(株)製)、「X-70-093」(信越化学工業(株)製)が挙げられる。また、現像液の濡れ性を向上するために、種々炭化水素鎖のノニオン系界面活性剤を添加することもできる。

[0095]

本発明のレジスト材料を使用してパターンを形成するには、公知のリソグラフ ィー技術を採用して行うことができ、例えばシリコンウエハー等の基板上にスピ ンコーティング等の手法で膜厚が 0.1~1.0μmとなるように塗布し、これ をホットプレート上で60~200℃、10秒~10分間、好ましくは80~1 50℃、30秒~5分間プリベークする。次いで目的のパターンを形成するため のマスクを上記のレジスト膜上にかざし、波長300nm以下の遠紫外線、エキ シマレーザー、X線等の高エネルギー線もしくは電子線を露光量1~200mJ $/cm^2$ 程度、好ましくは $10\sim100$ mJ $/cm^2$ 程度となるように照射した後 、ホットプレート上で60~150℃、10秒~5分間、好ましくは80~13 0℃、30秒~3分間ポストエクスポージャベーク(PEB)する。更に、0. 1~5%、好ましくは2~3%のテトラメチルアンモニウムハイドロオキサイド (TMAH) 等のアルカリ水溶液の現像液を用い、10秒~3分間、好ましくは 30秒~2分間、浸漬(dip)法、パドル(puddle)法、スプレー(s pray) 法等の常法により現像することにより基板上に目的のパターンが形成 される。なお、本発明材料は、特に高エネルギー線の中でも254~120nm の遠紫外線又はエキシマレーザー、特に193nmのArF、157nmのF。

、146nmのKr $_2$ 、134nmのKrAr、121nmのAr $_2$ などのエキシマレーザー、13nm、11nm、8nmの軟X線による微細パターンニングに最適である。また、上記範囲を上限及び下限から外れる場合は、目的のパターンを得ることができない場合がある。

[0096]

【発明の効果】

本発明のレジスト材料は、レジストの膜減り防止に対する効果が高く、解像性 とフォーカスマージン拡大効果が高いものである。

[0097]

【実施例】

以下、合成例及び実施例を示して本発明を具体的に説明するが、本発明は下記例に制限されるものではない。

[0098]

[合成例]

本発明の塩基性化合物を以下に示す処方で合成した。

[合成例1] 3-(ジエチルアミノ)プロピオノニトリルの合成(Amine 1)

ジエチルアミン7. 31gに20~30°Cでアクリロニトリル5. 31gを加え、16時間放置し、3-(ジエチルアミノ)プロピオノニトリル12. <math>2gを得た(定量的)。

[0099]

[合成例2] N, N-ビス (2-ヒドロキシエチル) - 3-アミノプロピオ ノニトリルの合成 (Amine 2)

ジエチルアミンの替わりにジエタノールアミンを用いた以外は合成例1と同様の方法により、N, N-ビス(2-ヒドロキシエチル)-3-アミノプロピオノニトリルを得た。

[0100]

[合成例3] N, N-ビス(2-アセトキシエチル) -3-アミノプロピオ ノニトリルの合成(Amine 3)

N, Nービス(2ーヒドロキシエチル) -3 - アミノプロピオノニトリル15.0 g、トリエチルアミン25.0 g、4 - ジメチルアミノピリジン50 m g、無水テトラヒドロフラン50 gの混合物に20~30℃で無水酢酸22.3 gを加え、10時間撹拌した。水10 gを加え、反応を停止後、分液、水洗を行った。減圧濃縮後、減圧蒸留により精製を行い、N, Nービス(2ーアセトキシエチル) -3 - アミノプロピオノニトリル20.9 gを得た(沸点:136℃/30 P a、収率89%)。

IR (薄膜) : $\nu = 2960$, 2838, 2249, 1738, 1458, 1373, 1240, 1043cm⁻¹

 1 H-NMR (300MHz in CDCl₃): δ = 2.03 (6H, s), 2.44 (2H, t, J=6.9Hz), 2.81 (4H, t, J=6.0Hz), 2.90 (2H, t, J=6.9Hz), 4.10 (4H, t, J=6.0Hz).

[0101]

[合成例4] N, N-ビス(2-ホルミルオキシエチル)-3-アミノプロピオノニトリルの合成(Amine 4)

N, N-ビス(2-ヒドロキシエチル)-3-アミノプロピオノニトリル15. 0g、ギ酸150gの混合物を70 $\mathbb C$ で10時間撹拌した。減圧濃縮後、酢酸エチルで希釈、飽和重曹水で洗浄、再び減圧濃縮し、N, N-ビス(2-ホルミルオキシエチル)-3-アミノプロピオノニトリルを得た。

[0102]

[合成例 5] N, N-ビス (2-メトキシエチル) -3-アミノプロピオノ ニトリルの合成 (Amine 5)

ジエチルアミンの替わりにビス(2-メトキシエチル)アミンを用いた以外は 合成例1と同様の方法により、N, N-ビス(2-メトキシエチル)-3-アミ ノプロピオノニトリルを得た。

[0103]

[合成例 6] N, N-ビス [2-(メトキシメトキシ) エチル] -3-アミノプロピオノニトリルの合成 (Amine 6)

ジエチルアミンの替わりにビス [2-(メトキシメトキシ) エチル] アミンを 用いた以外は合成例 1 と同様の方法でN, N-ビス [2-(メトキシメトキシ) エチル] -3-アミノプロピオノニトリルを得た。

[0104]

[合成例 7] N-(2-シアノエチル)-N-(2-メトキシエチル)-3-アミノプロピオン酸メチルの合成 (Amine 7)

2-メトキシエチルアミン10.0gに20~30Cでアクリル酸メチル11. 4gを加え、2時間放置した。次にアクリロニトリル15.0gを加え、20時間,70Cに加熱した。減圧濃縮によりN-(2-シアノエチル)-N-(2-メトキシエチル)-3-アミノプロピオン酸メチルを得た。

[0105]

[合成例 8] N-(2-シアノエチル)-N-(2-ヒドロキシエチル)-3-アミノプロピオン酸メチルの合成 (Amine 8)

2-メトキシエチルアミンの替わりに2-アミノエタノールを用いた以外は合成例7と同様の方法により、N-(2-シアノエチル)-N-(2-ヒドロキシエチル)-3-アミノプロピオン酸メチルを合成した。

[0106]

[合成例9] N-(2-アセトキシエチル)-N-(2-シアノエチル)-3-アミノプロピオン酸メチルの合成 (Amine 9)

N, N-ビス(2-ヒドロキシエチル)-3-アミノプロピオノニトリルの替わりにN-(2-シアノエチル)-N-(2-ヒドロキシエチル)-3-アミノプロピオン酸メチルを用いた以外は合成例3と同様の方法により、N-(2-アセトキシエチル)-N-(2-シアノエチル)-3-アミノプロピオン酸メチルを合成した。

[0107]

[合成例10] N-(2-シアノエチル)-N-エチル-3-アミノプロピオノニトリルの合成(Amine 10)

エチルアミン10.0gにアクリロニトリル30gを20~30℃で加え、その後70℃に昇温し、100時間撹拌した。減圧蒸留により精製を行い、N-(

特2000-373316

2-シアノエチル)-N-エチル-3-アミノプロピオノニトリルを得た。 【0108】

[合成例 $1 \ 1$] $N - (2 - シアノエチル) - N - (2 - ヒドロキシエチル) - 3 - アミノプロピオノニトリルの合成 (<math>A \ mine \ 1 \ 1$)

エチルアミンの替わりに2-アミノエタノールを用いた以外は合成例10と同様の方法により、N-(2-シアノエチル)-N-(2-ヒドロキシエチル)-3-アミノプロピオノニトリルを合成した。

[0109]

[合成例 $1 \ 2$] N-(2-アセトキシエチル)-N-(2-シアノエチル) -3-アミノプロピオノニトリルの合成 (<math>Amine 12)

N, N-ビス(2-ヒドロキシエチル)-3-アミノプロピオノニトリルの替わりにN-(2-シアノエチル)-N-(2-ヒドロキシエチル)-3-アミノプロピオノニトリルを用いた以外は合成例 3 と同様の方法により、N- (2-アセトキシエチル)-N- (2-シアノエチル)-3-アミノプロピオノニトリルを合成した。

IR (薄膜): $\nu = 2960$ 、2848, 2249, 1736, 1466, 1423, 1373, 1240, 1144, 1041cm⁻¹

 1 H-NMR (300MHz in CDC1₃): δ = 2.05 (3H, s), 2.47 (4H, t, J=6.8Hz), 2.82 (2H, t, J=5.6Hz), 2.92 (4H, t, J=6.8Hz), 4.12 (2H, t, J=5.6Hz).

[0110]

[合成例13] N-(2-シアノエチル)-N-(2-ホルミルオキシエチル)-3-アミノプロピオノニトリルの合成 (<math>Amine 13)

N, N-ビス(2-ヒドロキシエチル)-3-アミノプロピオノニトリルの替わりにN-(2-シアノエチル)-N-(2-ヒドロキシエチル)-3-アミノプロピオノニトリルを用いた以外は合成例4と同様の方法により、N- (2-シアノエチル)-N- (2-ホルミルオキシエチル)-3-アミノプロピオノニトリルを合成した。

[0111]

[合成例 14] N-(2-シアノエチル)-N-(2-メトキシエチル)-3-アミノプロピオノニトリルの合成(Amine <math>14)

エチルアミンの替わりに 2- メトキシエチルアミンを用いた以外は合成例 10 と同様の方法でにより、N- (2- シアノエチル) -N- (2- メトキシエチル) -3- アミノプロピオノニトリルを合成した (沸点: 130 \mathbb{C} / 19 Pa)。 IR (薄膜): $\nu=2931$, 2877, 2845, 2247, 1464, 1421, 1367, 1267, 1252, 1198, 1146, 1117, 1076, 1043, 968 c m⁻¹

 1 H-NMR (300MHz in CDC1₃): δ = 2. 47 (4H, t, J = 6. 9Hz), 2. 76 (2H, t, J=5. 3Hz), 2. 99 (4H, t, J=6. 9Hz), 3. 32 (3H, s), 3. 45 (2H, t, J=5. 3Hz).

[0112]

[合成例15] N-(2-シアノエチル)-N-[2-(メトキシメトキシ) エチル] <math>-3-アミノプロピオノニトリルの合成(Amine 15)

エチルアミンの替わりに 2-(メトキシメトキシ) エチルアミンを用いた以外は合成例 10 と同様の方法により、N-(2-シアノエチル)-N-[2-(メトキシメトキシ) エチル] - 3-アミノプロピオノニトリルを合成した。

[0113]

[合成例16] N-(2-シアノエチル)-N-(3-ヒドロキシ-1-プロピル)-3-アミノプロピオノニトリルの合成 (Amine 16)

エチルアミンの替わりに3-ヒドロキシ-1-プロピルアミンを用いた以外は 合成例10と同様の方法により、N-(2-シアノエチル)-N-(3-ヒドロ キシ-1-プロピル)-3-アミノプロピオノニトリルを合成した。

[0114]

[合成例17] N-(3-アセトキシ-1-プロピル)-N-(2-シアノエチル)-3-アミノプロピオノニトリルの合成 (Amine 17)

N, N-ビス(2-ヒドロキシエチル)-3-アミノプロピオノニトリルの替

わりにN-(2-シアノエチル)-N-(3-ヒドロキシ-1-プロピル)-3-アミノプロピオノニトリルを用いた以外は合成例3と同様の方法により、N-(3-アセトキシ-1-プロピル)-N-(2-シアノエチル)-3-アミノプロピオノニトリルを合成した。

[0115]

[合成例 18] N-(2-シアノエチル)-N-(3-ホルミルオキシ-1-プロピル) <math>-3-アミノプロピオノニトリルの合成(Amine 18)

N, N-ビス(2-ヒドロキシエチル) -3-アミノプロピオノニトリルの替わりにN-(2-シアノエチル) -N-(3-ヒドロキシ-1-プロピル) -3-アミノプロピオノニトリルを用いた以外は合成例4と同様の方法により、N-(2-シアノエチル) -N-(3-ホルミルオキシ-1-プロピル) -3-アミノプロピオノニトリルを合成した。

[0116]

[合成例19] N-(2-シアノエチル)-N-テトラヒドロフルフリルー3-アミノプロピオノニトリルの合成 (Amine 19)

エチルアミンの替わりにテトラヒドロフルフリルアミンを用いた以外は合成例 10と同様の方法により、N-(2-シアノエチル)-N-テトラヒドロフルフリル-3-アミノプロピオノニトリルを合成した。

. [0117]

[合成例20] N, Nービス(2-シアノエチル)-3-アミノプロピオノ ニトリルの合成(Amine 20)

28%アンモニア水溶液10gに0℃でアクリロニトリル50gを加えたのち、100℃に昇温し、100時間撹拌した。減圧濃縮後、減圧蒸留により精製を行い、N,N-ビス(2-シアノエチル)-3-アミノプロピオノニトリルを得た。

[0118]

[合成例21] ジエチルアミノアセトニトリルの合成(Amine 21)ジエチルアミン14.6gに0℃でブロモアセトニトリル12.0gを加え、10時間かけて20℃まで昇温した。酢酸エチルを加え、生じた固形物をろ別後

特2000-373316

、蒸留を行い、ジエチルアミノアセトニトリルを得た (沸点:170℃、収率90%)。

IR (薄膜) : ν = 2976, 2222, 1461, 1389, 1322, 1206, 1093, 984 c m $^{-1}$

 13 C-NMR (75MHz in CDCl₃): $\delta = 12$. 6, 40. 5, 4 7. 9, 114. 8.

[0119]

[合成例22] N, N-ビス (2-ヒドロキシエチル) アミノアセトニトリルの合成 (Amine 22)

ジエチルアミンの替わりにジエタノールアミンを用いた以外は合成例21と同様の方法により、N, N-ビス(2-ヒドロキシエチル)アミノアセトニトリルを合成した。

[0120]

[合成例23] N, N-ビス (2-アセトキシエチル) アミノアセトニトリルの合成 (Amine 23)

N, N-ビス(2-ヒドロキシエチル) -3-アミノプロピオノニトリルの替わりにN, N-ビス(2-ヒドロキシエチル) アミノアセトニトリルを用いた以外は合成例3と同様の方法により、N, N-ビス(2-アセトキシエチル) アミノアセトニトリルを合成した(沸点:120℃/25Pa)。

IR (薄膜) : ν = 2962, 2839, 2222, 1740, 1651, 1433, 1371, 1234, 1045cm⁻¹

 1 H-NMR (300MHz in CDC1₃): δ = 2. 04 (6H, s), 2. 83 (4H, t, J=5. 5Hz), 3. 68 (2H, s), 4. 14 (4 H, t, J=5. 5Hz).

[0121]

[合成例24] N, N-ビス(2-ホルミルオキシエチル) アミノアセトニトリルの合成(Amine 24)

N, N-ビス(2-ヒドロキシエチル)-3-アミノプロピオノニトリルの替

特2000-373316

わりにN, N-ビス(2-ヒドロキシエチル)アミノアセトニトリルを用いた以外は合成例4と同様の方法により、N, N-ビス(2-ホルミルオキシエチル)アミノアセトニトリルを合成した。

[0122]

[合成例25] N, N-ビス(2-メトキシエチル) アミノアセトニトリル の合成(Amine 25)

ジエチルアミンの替わりにビス(2-メトキシエチル)アミンを用いた以外は 合成例21と同様の方法により、N, N-ビス(2-メトキシエチル)アミノア セトニトリルを合成した。

[0123]

[合成例26] N, N-ビス[2-(メトキシメトキシ) エチル] アミノア セトニトリルの合成 (Amine 26)

ジエチルアミンの替わりにビス [2-(メトキシメトキシ) エチル] アミンを 用いた以外は合成例 2 1 と同様の方法により、N, N-ビス [2-(メトキシメ トキシ) エチル] アミノアセトニトリルを合成した。

[0124]

[合成例 2 7] N-シアノメチル-N-(2-メトキシエチル) -3-アミノプロピオン酸メチルの合成 (Amine 27)

2-メトキシエチルアミン10.0gに20~30Cでアクリル酸メチル11.4gを加え、2時間放置した。次にブロモアセトニトリル7.92gを加え20時間70Cに加熱した。酢酸エチルで希釈、固形物をろ別したのち、減圧濃縮し、N-シアノメチル-N-(2-メトキシエチル)-3-アミノプロピオン酸メチルを得た。

[0125]

[合成例 28] N-シアノメチル-N-(2-ヒドロキシエチル) <math>-3-アミノプロピオン酸メチルの合成 (Amine 28)

2-メトキシエチルアミンの替わりに2-アミノエタノールを用いた以外は合成例27と同様の方法により、N-シアノメチル-N-(2-ヒドロキシエチル)-3-アミノプロピオン酸メチルを合成した。

[0126]

[合成例29] N-(2-アセトキシエチル)-N-シアノメチル-3-ア ミノプロピオン酸メチルの合成(Amine 29)

N, N-ビス(2-ヒドロキシエチル)-3-アミノプロピオノニトリルの替わりにN-シアノメチル-N-(2-ヒドロキシエチル)-3-アミノプロピオン酸メチルを用いた以外は合成例3と同様の方法により、N-(2-アセトキシエチル)-N-シアノメチル-3-アミノプロピオン酸メチルを合成した。

[0127]

[合成例30] N-シアノメチル-N-(2-ヒドロキシエチル) アミノアセトニトリルの合成 (Amine 30)

エタノールアミン 6. 11g、トリエチルアミン 20. 2gの混合物にに 20 \sim 30 \sim でブロモアセトニトリル 12. 0gを加え 20時間 70 \sim に加熱した。酢酸エチルで希釈、固形物をろ別したのち、減圧濃縮し、NーシアノメチルーNー (2-ヒドロキシエチル) アミノアセトニトリルを得た。

[0128]

[合成例31] N-(2-アセトキシエチル)-N-(シアノメチル) アミノアセトニトリルの合成 (Amine 31)

N, N-ビス(2-ヒドロキシエチル)-3-アミノプロピオノニトリルの替わりにN-シアノメチル-N-(2-ヒドロキシエチル)アミノアセトニトリルを用いた以外は合成例3と同様の方法により、N-(2-アセトキシエチル)-N-(シアノメチル)アミノアセトニトリルを合成した。

[0129]

[合成例32] NーシアノメチルーNー(2ーホルミルオキシエチル)アミノアセトニトリルの合成(Amine 32)

N, N-ビス(2-ヒドロキシエチル)-3-アミノプロピオノニトリルの替わりにN-シアノメチル-N-(2-ヒドロキシエチル)アミノアセトニトリルを用いた以外は合成例4と同様の方法により、N-シアノメチル-N-(2-ホルミルオキシエチル)アミノアセトニトリルを合成した。

[0130]

[合成例33] N-シアノメチル-N-(2-メトキシエチル) アミノアセトニトリルの合成 (Amine 33)

エタノールアミンの替わりに(2-メトキシエチル)アミンを用いた以外は合成例30と同様の方法により、N-シアノメチル-N-(2-メトキシエチル)アミノアセトニトリルを合成した。

[0131]

[合成例34] NーシアノメチルーNー [2-(メトキシメトキシ) エチル] アミノアセトニトリルの合成(Amine 34)

エタノールアミンの替わりに [2-(メトキシメトキシ) エチル] アミンを用いた以外は合成例30と同様の方法により、N-シアノメチル-N-[2-(メトキシメトキシ) エチル] アミノアセトニトリルを合成した。

[0132]

[合成例35] N-(シアノメチル)-N-(3-ヒドロキシ-1-プロピル) アミノアセトニトリルの合成 (Amine <math>35)

エタノールアミンの替わりに3-アミノ-1-プロパノールを用いた以外は合成例30と同様の方法により、N-(シアノメチル)-N-(3-ヒドロキシ-1-プロピル)アミノアセトニトリルを合成した。

[0133]

[合成例36] N-(3-アセトキシ-1-プロピル)-N-(シアノメチル) アミノアセトニトリルの合成 (Amine 36)

N, N-ビス(2-ヒドロキシエチル) -3-アミノプロピオノニトリルの替わりにN-(シアノメチル) -N-(3-ヒドロキシ-1-プロピル) アミノアセトニトリルを用いた以外は合成例3と同様の方法により、N-(3-アセトキシ-1-プロピル) -N-(シアノメチル) アミノアセトニトリルを合成した。

[0134]

[合成例37] NーシアノメチルーNー(3ーホルミルオキシー1ープロピル)アミノアセトニトリルの合成(Amine 37)

N, N-ビス(2-ヒドロキシエチル)-3-アミノプロピオノニトリルの替わりにN-(シアノメチル)-N-(3-ヒドロキシー1-プロピル)アミノア

セトニトリルを用いた以外は合成例4と同様の方法により、Nーシアノメチルー N-(3-ホルミルオキシ-1-プロピル)アミノアセトニトリルを合成した。

[0135]

[合成例38] N, N-ビス(シアノメチル) アミノアセトニトリルの合成 (Amine 38)

28%アンモニア水溶液、トリエチルアミン50.0gの混合物にに0℃でブロモアセトニトリル19.8gを加え20時間70℃に加熱した。酢酸エチルで希釈、固形物をろ別したのち、減圧濃縮し、N,Nービス(シアノメチル)アミノアセトニトリルを得た。

[0136]

[合成例39] 1-ピロリジンプロピオノニトリルの合成 (Amine 39)

ピロリジン7. 11gに20~30℃でアクリロニトリル5. 31gを加え、 2時間撹拌した。減圧蒸留により精製を行い、1-ピロリジンプロピオノニトリルを得た。

[0137]

[合成例40] 1-ピペリジンプロピオノニトリルの合成 (Amine 40)

ピロリジンの替わりにピペリジンを用いた以外は合成例39と同様の方法により、1-ピペリジンプロピオノニトリルを合成した(沸点:110℃/2100 Pa)。

[0138]

[合成例41] 4 - モルホリンプロピオノニトリルの合成 (Amine 41)

ピロリジンの替わりにモルホリンを用いた以外は合成例39と同様の方法により、4-モルホリンプロピオノニトリルを合成した(沸点:97℃/120Pa)。

IR (薄膜) : $\nu = 2956$, 2856, 2818, 2249, 1458, 1448, 1360, 1292, 1275, 1144, 1117, 1009 m^{-1}

 1 H-NMR (300MHz in CDC1₃) : $\delta = 2$. 40-2. 55 (6 H, m), 2. 65 (2H, m), 3. 68 (4H, m).

[0139]

[合成例42] 1-ピロリジンアセトニトリルの合成 (Amine 42) ピロリジン7. 11gに20~30℃でブロモアセトニトリル6.00gを加え、2時間撹拌した。酢酸エチルにより希釈した後、水洗、減圧濃縮により、1-ピロリジンアセトニトリルを得た。

[0140]

[合成例43] 1-ピペリジンアセトニトリルの合成 (Amine 43) ピロリジンの替わりにピペリジンを用いた以外は合成例42と同様の方法により、1-ピペリジンアセトニトリルを合成した。

[0141]

[合成例44] 4ーモルホリンアセトニトリルの合成 (Amine 44) ピロリジンの替わりにモルホリンを用いた以外は合成例42と同様の方法により、4ーモルホリンアセトニトリルを合成した。

IR (薄膜): $\nu = 2980$, 2937, 2866, 2829, 2231, 1462, 1427, 1321, 1294, 1144, 1111, 1072, 1009, 893, 852 m^{-1}

 1 H-NMR (300MHz in CDC1₃): $\delta = 2.57$ (4H, m), 3.49 (2H, s), 3.72 (4H, m).

[0142]

[合成例45] 3-ジエチルアミノプロピオン酸シアノメチルの合成 (Amine 45)

ジエチルアミン 14.6g に 20~30 で アクリル酸シアノメチル 22.2 g を 加え、 10 時間 撹拌 し、 3- ジエチルアミノプロピオン酸シアノメチルを 得た。

[0143]

[合成例46] N, Nービス(2-ヒドロキシエチル) -3-アミノプロピオン酸シアノメチルの合成(Amine 46)

ジエチルアミンの替わりにジエタノールアミンを用いた以外は合成例45と同様の方法により、N, N-ビス(2-ヒドロキシエチル)-3-アミノプロピオン酸シアノメチルを合成した。

[0144]

[合成例47] N, N-ビス(2-アセトキシエチル) -3-アミノプロピオン酸シアノメチルの合成(Amine 47)

N, N-ビス(2-ヒドロキシエチル)-3-アミノプロピオノニトリルの替わりにN, N-ビス(2-ヒドロキシエチル)-3-アミノプロピオン酸シアノメチルを用いた以外は合成例3と同様の方法により、N, N-ビス(2-アセトキシエチル)-3-アミノプロピオン酸シアノメチルを合成した。

[0145]

[合成例48] N, N-ビス(2-ホルミルオキシエチル) -3-アミノプ ロピオン酸シアノメチルの合成 (Amine 48)

N, N-ビス(2-ヒドロキシエチル) -3-アミノプロピオノニトリルの替わりにN, N-ビス(2-ヒドロキシエチル) -3-アミノプロピオン酸シアノメチルを用いた以外は合成例4と同様の方法により、N, N-ビス(2-ホルミルオキシエチル) -3-アミノプロピオン酸シアノメチルを合成した。

[0146]

[合成例49] N, N-ビス (2-メトキシエチル) - 3-アミノプロピオン酸シアノメチルの合成 (Amine 49)

ジエチルアミンの替わりにビス(2-メトキシエチル)アミンを用いた以外は 合成例45と同様の方法により、N, N-ビス(2-メトキシエチル)-3-ア ミノプロピオン酸シアノメチルを合成した。

[0147]

[合成例 50] N, N-ビス [2-(メトキシメトキシ) エチル] -3-アミノプロピオン酸シアノメチルの合成 (Amine 50)

ジエチルアミンの替わりにビス [2-(メトキシメトキシ) エチル] アミンを 用いた以外は合成例45と同様の方法により、N, N-ビス [2-(メトキシメ トキシ) エチル] -3-アミノプロピオン酸シアノメチルを合成した。 [0148]

[合成例 51] 3-ジェチルアミノプロピオン酸(<math>2-シアノェチル)の合成 (Amine 51)

アクリル酸シアノメチルの替わりにアクリル酸シアノエチルを用いた以外は合成例45と同様の方法により、3-ジエチルアミノプロピオン酸(2-シアノエチル)を合成した。

[0149]

[合成例 52] N, N-ビス(2-ヒドロキシエチル)-3-アミノプロピオン酸(2-シアノエチル)の合成(Amine 52)

ジエチルアミンの替わりにジエタノールアミンを用いた以外は合成例 5 1 と同様の方法により、N, N-ビス(2-ヒドロキシエチル)-3-アミノプロピオン酸(2-シアノエチル)を合成した。

[0150]

[合成例 53] N, N-ビス(2-アセトキシエチル)-3-アミノプロピオン酸(2-シアノエチル)の合成(Amine 53)

N, N-ビス(2-ヒドロキシエチル) -3-アミノプロピオノニトリルの替わりにN, N-ビス(2-ヒドロキシエチル) -3-アミノプロピオン酸(2-シアノエチル) を用いた以外は合成例3と同様の方法により、N, N-ビス(2-アセトキシエチル) -3-アミノプロピオン酸(2-シアノエチル) を合成した。

[0151]

[合成例 54] N, N-ビス(2-ホルミルオキシエチル)-3-アミノプロピオン酸(2-シアノエチル)の合成(Amine 54)

N, N-ビス(2-ヒドロキシエチル)-3-アミノプロピオノニトリルの替わりにN, N-ビス(2-ヒドロキシエチル)-3-アミノプロピオン酸(2-シアノエチル)を用いた以外は合成例4と同様の方法により、N, N-ビス(2-ホルミルオキシエチル)-3-アミノプロピオン酸(2-シアノエチル)を合成した。

[0152]

[合成例 5 5] N, N-ビス (2-メトキシエチル) - 3-アミノプロピオン酸 (2-シアノエチル) の合成 (Amine 55)

ジエチルアミンの替わりにビス(2-メトキシエチル)アミンを用いた以外は 合成例51と同様の方法により、N, N-ビス(2-メトキシエチル)-3-ア ミノプロピオン酸(2-シアノエチル)を合成した。

[0153]

[合成例56] N, Nービス[2-(メトキシメトキシ) エチル] -3-ア ミノプロピオン酸(2-シアノエチル)の合成(Amine 56)

ジエチルアミンの替わりにビス [2-(メトキシメトキシ) エチル] アミンを 用いた以外は合成例 5 1 と同様の方法により、N, N-ビス [2-(メトキシメ トキシ) エチル] -3-アミノプロピオン酸 (2-シアノエチル) を合成した。

[0154]

[合成例 5 7] 1 - ピロリジンプロピオン酸シアノメチルの合成 (Amine 57)

ジエチルアミンの替わりにピロリジンを用いた以外は合成例45と同様の方法 により、1-ピロリジンプロピオン酸シアノメチルを合成した。

[0155]

[合成例 5 8] 1 - ピペリジンプロピオン酸シアノメチルの合成 (Amine 58)

ジエチルアミンの替わりにピペリジンを用いた以外は合成例45と同様の方法により、1-ピペリジンプロピオン酸シアノメチルを合成した。

[0156]

[合成例 5 9] 4 - モルホリンプロピオン酸シアノメチルの合成 (A m i n e 5 9)

ジエチルアミンの替わりにモルホリンを用いた以外は合成例45と同様の方法 により、4-モルホリンプロピオン酸シアノメチルを合成した。

[0157]

[合成例60] 1-ピロリジンプロピオン酸(2-シアノエチル)の合成(Amine 60) ジエチルアミンの替わりにピロリジンを用いた以外は合成例 5 1 と同様の方法 により、1 - ピロリジンプロピオン酸 (2 - シアノエチル) を合成した。

[0158]

[合成例 6 1] 1-ピペリジンプロピオン酸 (2-シアノエチル) の合成 (Amine 61)

ジエチルアミンの替わりにピペリジンを用いた以外は合成例 5 1 と同様の方法 により、1 - ピペリジンプロピオン酸(2 - シアノエチル)を合成した。

[0159]

[合成例62] 4-モルホリンプロピオン酸(2-シアノエチル)の合成(Amine 62)

ジエチルアミンの替わりにモルホリンを用いた以外は合成例 5 1 と同様の方法 により、1 - ピペリジンプロピオン酸 (2 - シアノエチル) を合成した。

[0160]

【化26】

Amine 1	√N CN

[0161]

【化27】

[0162]

【化28】

. [162	8]		
Amine 37	H O N CN	Amine 46	HO NO CN
Amine 38	NC N CN	Amine 47	OH O CN
Amine 39	CN CN	Amine 48	H O N O CN
Amine 40	CN	Amine 49	O O CN
Amine 41	ON CN	Amine 50	000 N O CN
Amine 42	N CN	Amine 51	N CN
Amine 43	N CN	Amine 52	HO NO CN
Amine 44	N CN	Amine 53	
Amine 45	0 0 0 0 0 0	Amine 54	
10	163]	•	

【化29】

[実施例、比較例]

下記に示すポリマー ($Polymer 1\sim 10$)、酸発生剤 ($PAG 1\sim 5$)、塩基性化合物 ($Amine 1\sim 62$ 及び他の塩基性化合物)、溶解阻止剤 (DRI)、架橋剤 (Crosslinker)をプロピレングリコールモノメチルエーテルアセテート (PGMEA) と乳酸エチル (EL) の 70:30比

率の混合溶媒に溶解させ、0.1 μ mサイズのテフロンフィルターで濾過することによってレジスト溶液を調製した。

[0165]

次に、得られたレジスト液を、シリコンウエハーにDUV-30 (日産化学製) を55nmの膜厚で製膜して、KrFエキシマレーザー光 (248nm) で反射率を1%以下に抑えた基板上にスピンコーティングし、ホットプレートを用いて100℃で90秒間ベークし、レジストの厚みを550nmの厚さにした。

[0166]

これをエキシマレーザーステッパー (ニコン社、NSR-S202A、NA-0.6、σ0.75、2/3輪帯照明)を用いて露光量とフォーカスを変化させながら露光し、露光後直ちに110℃で90秒間ベークし、2.38%のテトラメチルアンモニウムヒドロキシドの水溶液で60秒間現像を行って、パターンを得た。

得られたレジストパターンを次のように評価した。

[0167]

評価方法:

0.16μmのラインアンドスペースを1:1で解像する露光量を最適露光量 (E o p) として、この時のフォーカスマージンを求めた。フォーカスマージンの定義は、パターンの膜減りがないことと、寸法が、0.16μm±10%の寸法内であることとした。結果を表1~4 (実施例)及び表5 (比較例)に示す。

[0168]

次に、フェノールを含まないポリマーについてArFエキシマレーザー光(193nm)で露光評価した。上記と同様にして調製したレジスト液を、シリコンウエハーにDUV-30(日産化学製)を42nmの膜厚で製膜して、ArFエキシマレーザー光(193nm)で反射率を1%以下に抑えた基板上にスピンコーティングし、ホットプレートを用いて100℃で90秒間ベークし、レジストの厚みを350nmの厚さにした。

[0169]

これをエキシマレーザーマイクロステッパー(ニコン社、NA-0.55、σ

0.8、2/3輪帯照明)を用いて露光量とフォーカスを変化させながら露光し、露光後直ちに110℃で90秒間ベークし、2.38%のテトラメチルアンモニウムヒドロキシドの水溶液で6.0秒間現像を行って、パターンを得た。

得られたレジストパターンを次のように評価した。

[0170]

0. 14μmのラインアンドスペースを1:1で解像する露光量を最適露光量 (Eop) として、この時のフォーカスマージンを求めた。フォーカスマージンの定義は、パターンの膜減りがないことと、寸法が、0. 14μm±10%の寸法内であることとした。結果を表6(実施例)及び表7(比較例)に示す。

[0171]

Polymer 1 Mw 10,000 Mw/Mn 1.10

Polymer 2 Mw 10,000 Mw/Mn 1.10

Polymer 3 Mw 16,000 Mw/Mn 1.60 [0172]

[0173]

【化32】

Polymer 8 Mw 11,000 Mw/Mn 1.58

[0174]

【化33】

[017.5]

【表1】

ま. リュー	酸発生剤	塩基性	溶解阻止剤/	溶媒	感度	フォーカス
(重量部)	(重量部)	化合物	架橋剤	(重量部)	(mJ/	マージン
(五里印)	(重重的)	(重量部)	(重量部)	(里里的)	cm²)	(μm)
Polymer 1	PAG 2	Amine 1		PGMEA/EL	30	0.8
(100)	(2)	(0.1)		(600)	30	0.8
Polymer 1	PAG 2	Amine 2		PGMEA/EL	25	00
(100)	(2)	(0.1)	_	(600)	35	0.9
Polymer 1	PAG 2	Amine 3		PGMEA/EL	,	4.0
(100)	(2)	(0.1)	_	(600)	31	1.0
Polymer 1	PAG 2	Amine 4	•	PGMEA/EL		
(100)	(2)	(0.12)	_	(600)	30	1.0
Polymer 1	PAG 2	Amine 5		PGMEA/EL		
(100)	(2)	(0.12)	_	(600)	33	1.0
Polymer 1	PAG 2	Amine 6		PGMEA/EL		
(100)	(2)	(0.12)	_	(600)	28	1.0
Polymer 1	PAG 2	Amine 7		PGMEA/EL	32	1.0
(100)	(2)	(0.12)	_	(600)		
Polymer 1	PAG 2	Amine 8		PGMEA/EL		1.0
(100)	(2)	(0.12)	_	(600)	39 -	
Polymer 1	PAG 2	Amine 9		PGMEA/EL		1.0
(100)	(2)	(0.12)	_	(600)	38	
Polymer 1	PAG 2	Amine 10		PGMEA/EL		0.0
(100)	(2)	(0.10)		(600)	. 39	0.9
Polymer 1	PAG 2	Amine 11		PGMEA/EL	40	1.0
(100)	(2)	(0.10)	_	(600)	40	1.0
Polymer 1	PAG 2	Amine 12	_	PGMEA/EL	40	1.0
(100)	(2)	(0.12)		(600)	40	1.0
Polymer 1	PAG 2	Amine 13	_	PGMEA/EL	. 39	1.0
(100)	(2)	(0.12)		(600)	39	1.0
Polymer 1	PAG 2	Amine 14	_	PGMEA/EL	35	1.0
(100)	(2)	(0.10)		(600)	3	1.0
Polymer 1	PAG 2	Amine 15	_	PGMEA/EL	36	1.0
(100)	. (2)	(0.11)		(600)	3	1.0
Polymer 1	PAG 2	Amine 16	_	PGMEA/EL	40	0.9
(100)	(2)	(0.11)		(600)	40	0.9
Polymer 1	PAG 2	Amine 17	_	PGMEA/EL	38	1.0
(100)	(2)	(0.12)		(600)	36	1.0
Polymer 1	PAG 2	Amine 18	_	PGMEA/EL	40	1.0
(100)	(2)	(0.16)		(600)		1.0
Polymer 1	PAG 2	Amine 19	_	PGMEA/EL	36	0.9
(100)	(2)	(0.10)		(600)		
Polymer 1	PAG 2	Amine 20	_	PGMEA/EL	40	1.1
(100)	(2)	(0.10)		(600)		

[0176]

【表2】

		塩基性	溶解阻止剤/		感度	フォーカス
ま。 リマー	酸発生剤	化合物	架橋剤	溶媒	(mJ/	マージン
(重量部)	(重量部)	(重量部)	(重量部)	(重量部)	cm²)	(μm)
Polymer 1	PAG 2	Amine 21		PGMEA/EL	35	
(100)	(2)	(0.08)	_	(600)	35	0.8
Polymer 1	PAG 2	Amine 22	_	PGMEA/EL	26	0.0
(100)	(2)	(0.10)	_	(600)	36	0.9
Polymer 1	PAG 2	Amine 23		PGMEA/EL	41	1.0
(100)	(2)	(0.12)	_	(600)	41	1.0
Polymer 1	PAG 2	Amine 24		PGMEA/EL	40	1.0
(100)	(2)	(0.11)	_	(600)	40	1.0
Polymer 1	PAG 2	Amine 25		PGMEA/EL	20	
(100)	(2)	(0.10)	_	(600)	38	1.0
Polymer 1	PAG 2	Amine 26		PGMEA/EL	7	10
(100)	(2)	(0.12)	_	(600)	37	1.0
Polymer 1	PAG 2	Amine 27		PGMEA/EL		1.0
(100)	(2)	(0.12)	_	(600)	39	1.0
Polymer 1	PAG 2	Amine 28		PGMEA/EL	. 34	1.0
(100)	(2)	(0.11)		(600)		
Polymer 1	PAG 2	Amine 29		PGMEA/EL		
(100)	(2)	(0.12)	_	(600)	35	1.0
Polymer 1	PAG 2	Amine 30		PGMEA/EL	0.4	00
(100)	(2)	(0.10)	_	(600)	34	0.9
Polymer 1	PAG 2	Amine 31		PGMEA/EL	OΓ	
(100)	(2)	(0.11)	_	(600)	35	1.0
Polymer 1	PAG 2	Amine 32	_	PGMEA/EL	40	1.0
(100)	(2)	(0.16)	-	(600)	40	1.0
Polymer 1	PAG 2	Amine 33	_	PGMEA/EL	34	1.0
(100)	(2)	(0.10)	_	(600)	34	1.0
Polymer 1	PAG 2	Amine 34	_	PGMEA/EL	34	1.0
(100)	(2)	(0.12)	_	(600)	34	1.0
Polymer 1	PAG 2	Amine 35	_	PGMEA/EL	40	0.9
(100)	(2)	(0.11)	_	(600)	40	0.9
Polymer 1	PAG 2	Amine 36	_	PGMEA/EL	41	1.0
(100)	(2)	(0.12)		(600)	→ I	1.0
Polymer 1	PAG 2	Amine 37	_	PGMEA/EL	40	1.0
(100)	(2)	(0.12)	_	(600)	40	1.0
Polymer 1	PAG 2	Amine 38		PGMEA/EL	40	1.0
(100)	(2)	(0.12)		(600)	42 _	1.0
Polymer 1	PAG 2	Amine 39	_	PGMEA/EL	25	0.0
(100)	(2)	(80.0)		(600)	35	0.8
Polymer 1	PAG 2	Amine 40	_	PGMEA/EL	24	0.0
(100)	(2)	(0.08)	_	(600)	34	0.8

[0177]

【表3】

		塩基性	溶解阻止剤/		感度	フォーカス
ま。 リマー	酸発生剤	化合物	架橋剤	溶媒	(mJ/	マージン
(重量部)	(重量部)	(重量部)	(重量部)	(重量部)	cm ²)	(μm)
Polymer 1	PAG 2	Amine 41		PGMEA/EL		
(100)	(2)	(0.09)	_	(600)	35	0.8
Polymer 1	PAG 2	Amine 42		PGMEA/EL		
(100)	(2)	(0.08)	_	(600)	37	0.8
Polymer 1	PAG 2	Amine 43		PGMEA/EL	25	
(100)	(2)	(0.08)	_	(600)	35	0.8
Polymer 1	PAG 2	Amine 44		PGMEA/EL	20	0.0
(100)	(2)	(0.09)		(600)	36	0.8
Polymer 1	PAG 2	Amine 45	_	PGMEA/EL	26	0.0
(100)	(2)	(0.12)		(600)	36	0.8
Polymer 1	PAG 2	Amine 46	_	PGMEA/EL	38	0.0
(100)	(2)	(0.12)		(600)	30	0.9.
Polymer 1	PAG 2	Amine 47	_	PGMEA/EL	36	1.0
(100)	(2)	(0.14)		(600)	30	
Polymer 1	PAG 2	Amine 48	_	PGMEA/EL	40	1.0
(100)	(2)	(0.14)	··.	(600)		1.0
Polymer 1	PAG 2	Amine 49	<u>-</u>	PGMEA/EL	40	1.0
(100)	. (2)	(0.14)		(600)	70	1.0
Polymer 1	PAG 2	Amine 50	_	PGMEA/EL	41	1.0
(100)	(2)	(0.15)		(600)	71	1.0
Polymer 1	PAG 2	Amine 51		PGMEA/EL	35	0.8
(100)	(2)	(0.12)		(600)		0.0
Polymer 1	PAG 2	Amine 52	_	PGMEA/EL	34	0.9
(100)	(2)	(0.12)	•	(600)		0.0
Polymer 1	PAG 2	Amine 53	_	PGMEA/EL	41	1.0
(100)	(2)	(0.14)		(600)		
Polymer 1 (100)	PAG 2	Amine 54	· -	PGMEA/EL	41	1.0
	(2)	(0.14)		(600)		
Polymer 1 (100)	PAG 2 (2)	Amine 55	-	PGMEA/EL	41	- 1.0
		(0.14)		(600)		
Polymer 1 (100)	PAG 2 (2)	Amine 56 ~	-	PGMEA/EL	37	1.0
Polymer 1	PAG 2	(0.16) Amine 57		(600)		
(100)	(2)	(0.10)	-	PGMEA/EL (600)	41	0.8
Polymer 1	PAG 2	Amine 58		PGMEA/EL		
(100)	(2)	(0.10)	-	(600)	40	0.8
Polymer 1	PAG 2	Amine 59		PGMEA/EL		
(100)	(2)	(0.10)	-	(600)	39	0.8
Polymer 1	PAG 2	Amine 60		PGMEA/EL		
(100)	(2)	(0.10)	- 1	(600)	40	0.8
1100/	```	(0.10)		(000)		

[0178]

【表4】

	r				r - ·	,
* il -	酸発生剤	塩基性	溶解阻止剤/	溶媒	感度	フォーカス
(重量部)	(重量部)	化合物	架橋剤	(重量部)	(mJ/	マーシ・ン
(SESERP)	(3334)/	(重量部)	(重量部)		cm²)	(μm)
Polymer 1	PAG 2	Amine 61	_	PGMEA/EL	41	0.8
(100)	(2)	(0.16)		(600)	71	0.0
Polymer 1	PAG 2	Amine 62	_	PGMEA/EL	39	0.8
(100)	(2)	(0.10)		(600)		
Polymer 2	PAG 2	Amine 3	_	PGMEA/EL	35	0.6
(100)	(2)	(0.1)		(600)	35	0.0
Polymer 3	PAG 2	Amine 3	_	PGMEA/EL	31	1.1
(100)	(2)	(0.1)	_	(600)	31	. 1.1
Polymer 4	PAG 2	Amine 3	Crosslinker	PGMEA/EL	38	
(100)	(2)	(0.1)	(15)	(600)		0.8
Polymer 5	PAG 1	Amine 3		PGMEA/EL	33	0.8
(100)	(2)	(0.1)		(600)		
Polymer 6	PAG 1	Amine 3		PGMEA/EL	46	1.0
(100)	(2)	(0.1)	-	(600)		
Polymer 7	PAG 1	Amine 3		PGMEA/EL	40	1.0
(100)	(2)	(0.1)	_	(600)	48	1.0
Polymer 8	PAG 1	Amine 3		PGMEA/EL	40	
(100)	(2)	(0.1)	-	(600)	42	1.0
Polymer 2	PAG 2	Amine 3	DRI	PGMEA/EL	31	0.8
(100)	(2)	(0.1)	(20)	(600)	अ ।	. 0.0
Polymer 1	PAG 4	Amine 3		PGMEA/EL	45	1.0
(100)	(2)	(0.1)	_	(600)	40	1.0
Polymer 1	PAG 5	Amine 3		PGMEA/EL	50	1.1
(100)	(3)	(0.1)	_	(600)	50	1,1
	PAG 4					
Polymer 1	(1)	Amine 3		PGMEA/EL	42	1.1
(100)	PAG 5	(0.1)	_	(600)		1.1
	(2)					

[0179]

特2000-373316

【表5】

ポリ マ- (重量部)	酸発生剤 (重量部)	塩基性化合物 (重量部)	溶解阻止剤/ 架橋剤 (重量部)	溶媒 (重量部)	感度 (mJ/ cm²)	フォーカス マーシ・ン (μm)
Polymer 1 (100)	PAG 2 (2)	-	-	PGMEA/EL (600)	5	0
Polymer 1 (100)	PAG 2 (2)	ブ ロトンスポ ンジ (0.2)	-	PGMEA/EL (600)	30	0.4
Polymer 1 (100)	PAG 2 (2)	DBN (0.1)	_	PGMEA/EL (600)	25	0.4
Polymer 1 (100)	PAG 2 (2)	DBU (0.1)	· _	PGMEA/EL (600)	28	0.5
Polymer 2 (100)	PAG 2 (2)	DBN (0.1)	_	PGMEA/EL (600)	35	0.2
Polymer 3 (100)	PAG 2 (2)	DBN (0.1)		PGMEA/EL (600)	31	0.5
Polymer 4 (100)	PAG 2 (2)	DBN (0.1)	Crosslinker (15)	PGMEA/EL (600)	38	0.3
Polymer 5 (100)	PAG 1 (2)	DBN (0.1)	-	PGMEA/EL (600)	33	0.3
Polymer 6 (100)	PAG 1 (2)	DBN (0.1)	-	PGMEA/EL (600)	46	0.6
Polymer 7 (100)	PAG 1 (2)	DBN (0.1)	-	PGMEA/EL (600)	48	0.6
Polymer 8 (100)	PAG 1 (2)	DBN (0.1)	-	PGMEA/EL (600)	42	0.6
Polymer 2 (100)	PAG 2 (2)	DBN (0.1)	DRI (20)	PGMEA/EL (600)	31	0.4

[0180]

【表6】

まりマー (重量部)	酸発生剤 (重量部)	塩基性 化合物 (重量部)	溶解阻止剤/ 架橋剤 (重量部)	溶媒 (重量部)	感度 (mJ/ cm²)	フォーカス マーシ*ソ (μm)
Polymer 6 (100)	PAG 1 (2)	Amine 3 (0.1)		PGMEA/EL (600)	12	0.6
Polymer 6 (100)	PAG 1 (2)	Amine 12 (0.1)	- .	PGMEA/EL (600)	15	0.6
Polymer 6 (100)	PAG 1 (2)	Amine 14 (0.1)	-	PGMEA/EL (600)	17	0.6
Polymer 6 (100)	PAG 1 (2)	Amine 21 (0.1)	-	PGMEA/EL (600)	20	0.5
Polymer 6 (100)	PAG 1 (2)	Amine 23 (0.1)	-	PGMEA/EL (600)	13	0.6
Polymer 6 (100)	PAG 1 (2)	Amine 41 (0.1)	-	PGMEA/EL (600)	18	0.5
Polymer 6 (100)	PAG 1 (2)	Amine 44 (0.1)	-	PGMEA/EL (600)	19	0.5
Polymer 7 (100)	PAG 1 (2)	Amine 3 (0.1)	-	PGMEA/EL (600)	18	0.5
Polymer 8 (100)	PAG 1 (2)	Amine 3 (0.1)	-	PGMEA/EL (600)	15	0.6
Polymer 9 (100)	PAG 1 (2)	Amine 3 (0.1)	. -	PGMEA/EL (600)	16	0.5
Polymer 10 (100)	PAG 1 (2)	Amine 3 (0.1)	_	PGMEA/EL (600)	20	0.4

[0181]

【表7】

まりマー (重量部)	酸発生剤 (重量部)	塩基性化合物 (重量部)	溶解阻止剤/ 架橋剤 (重量部)	溶媒 (重量部)	感度 (mJ/ cm²)	フォーカス マーシ*ン (μm)
Polymer 6 (100)	PAG 1 (2)	-	-	PGMEA/EL (600)	3	0.2
Polymer 6 (100)	PAG 1 (2)	プ・ロトンスポ・ンシ・ (0.2)	-	PGMEA/EL (600)	18	0.1
Polymer 6 (100)	PAG 1 (2)	DBN (0.1)	-	PGMEA/EL (600)	11	0.2
Polymer 6 (100)	PAG 1 (2)	DBU (0.1)	-	PGMEA/EL (600)	10	0.2
Polymer 7 (100)	PAG 1 (2)	プロトンスポンジ (0.2)	•	PGMEA/EL (600)	20	0.1
Polymer 8 (100)	PAG 1 (2)	プ゚ロトンスポンシ゚ (0.2)	_	PGMEA/EL (600)	17	0.2
Polymer 9 (100)	PAG 1 (2)	プロトンスポンジ (0.2)	-	PGMEA/EL (600)	13	0.1
Polymer 10 (100)	PAG 1 (2)	プロトンスポンジ (0.2)	-	PGMEA/EL (600)	25	0.1

【書類名】

要約書

【要約】

【解決手段】 シアノ基を含む塩基性化合物を添加してなるレジスト材料。

【効果】 本発明のレジスト材料は、レジストの膜減り防止に対する効果が高く

、解像性とフォーカスマージン拡大効果が高いものである。

【選択図】 なし

出願人履歴情報

識別番号

[000002060]

1. 変更年月日

1990年 8月22日

[変更理由]

新規登録

住 所

東京都千代田区大手町二丁目6番1号

氏 名

信越化学工業株式会社